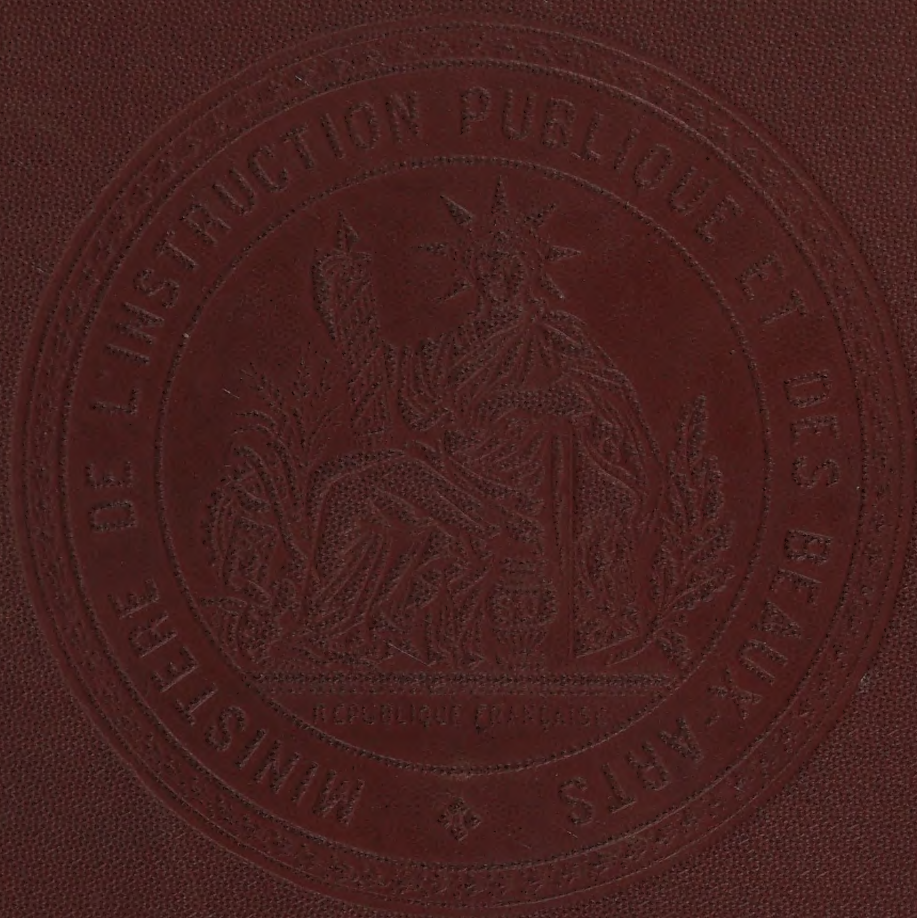


CODEX MEDICAMENTARIUS

SUPPLÉMENT

1895



M15748

5002

LIBRAIRIE MÉDICALE & SCIENTIFIQUE

Em. LE FRANÇOIS

9 et 10, Rue Casimir-Délavigne

Place de l'Odéon. — PARIS

Près le Luxembourg et la Faculté de Médecine

La Maison vend à Paris et expédie franco en province et à l'étranger tous les livres neufs de médecine, chirurgie, pharmacie, chimie, sciences naturelles, etc., avec une **TRÈS FORTE REMISE SUR LES PRIX MARQUÉS** des Editeurs.

Livres d'occasion à très bon marché. — Achat, Echange. — Commission pour tous les livres. — Reliures à prix réduits. — Catalogues gratuits.



22500290342

PHIE CENTRALE DE CLICHY

103, Boulevard National, 103

L. Debacq

PHARMACIEN DE 1^{re} CLASSE

EX-INTERNE DES HOPITAUX DE PARIS

CODEx MEDICAMENTARIUS

PHARMACOPÉE

FRANÇAISE

SUPPLÉMENT

LE PRÉSIDENT DE LA RÉPUBLIQUE FRANÇAISE,

Sur le rapport du Ministre de l'Instruction publique et des Beaux-Arts
et du Président du Conseil, Ministre de l'Intérieur et des Cultes ;

Vu le décret du 13 février 1884, relatif au *Codex medicamentarius* ;

Vu les travaux de la Commission chargée de rédiger un Supplément
audit *Codex*, en exécution de l'article 2 de l'arrêté du 20 septembre 1882,

DÉCRÈTE :

ARTICLE PREMIER.

Le Supplément du *Codex medicamentarius* (édition de 1884), publié
en 1894, est et demeure obligatoire pour les pharmaciens à partir du
10 janvier 1895.

ART. 2.

Le Président du Conseil, Ministre de l'Intérieur et des Cultes, et le
Ministre de l'Instruction publique et des Beaux-Arts sont chargés de l'exé-
cution du présent décret.

Fait à Paris, le 7 janvier 1895

CASIMIR-PÉRIER.

Par le Président de la République,

*Le Président du Conseil,
Ministre de l'Intérieur et des Cultes,*

CH. DUPUY.

*Le Ministre de l'Instruction publique
et des Beaux-Arts,*

G. LEYGUES.

42530

CODEx

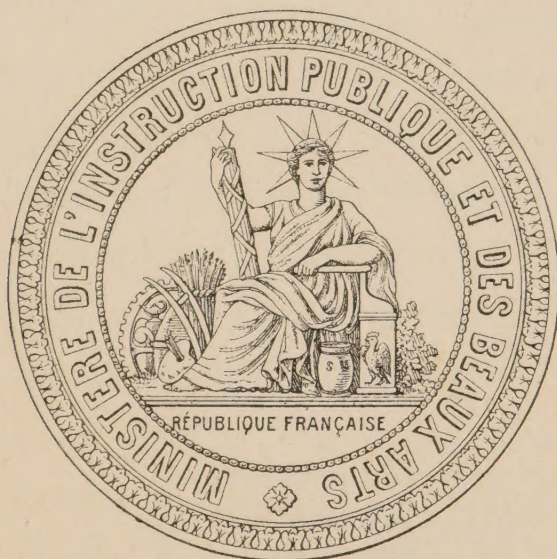
MEDICAMENTARIUS

PHARMACOPÉE FRANÇAISE

RÉDIGÉE

PAR ORDRE DU GOUVERNEMENT

SUPPLÉMENT



PARIS

G. MASSON, ÉDITEUR

Libraire de l'Académie de médecine

120, BOULEVARD SAINT-GERMAIN, EN FACE DE L'ÉCOLE DE MÉDECINE

Tous droits réservés

4 946 504

5002

DIVISIONS DU SUPPLÉMENT

Préface	v
Notions préliminaires	1
PREMIÈRE PARTIE : Substances tirées des végétaux qui sont employées en nature	15
DEUXIÈME PARTIE : Pharmacie chimique.	17
TROISIÈME PARTIE : Pharmacie galénique	67
QUATRIÈME PARTIE : Pharmacie vétérinaire.	99
Tables des matières.	105

M15748

WELLCOME INSTITUTE LIBRARY	
Coll.	WellMOmec
Coll.	
Nr	QV740
	. EA7
	1895
	C 65

PRÉFACE

Dix années se sont écoulées depuis la publication de la dernière édition du Codex et, pendant ce temps, de nombreux médicaments ont conquis droit de cité dans la thérapeutique. Ils ont acquis, dans ces dernières années, une importance telle qu'il n'a pas été possible d'attendre une nouvelle édition de la Pharmacopée française. La publication d'un Supplément s'imposait.

La tâche incombant à la Commission, nommée pour publier ce Supplément, n'a pas été aussi simple et aussi facile qu'on aurait pu le supposer tout d'abord. Parmi les nombreux médicaments préconisés depuis dix ans, beaucoup n'ont eu qu'une vogue éphémère; un grand nombre d'entre eux n'étaient que des succédanés les uns des autres et ce n'est, qu'après de longues discussions, que la Commission a fait choix de ceux dont l'usage justifiait l'inscription au livre officiel.

Ce choix étant fait, la Commission fut aux prises avec de nouvelles difficultés d'ordre purement légal et relatives à la loi du 23 juin 1857 sur les marques de fabrique. Après avoir pris sur ce point l'avis du Gouver-

nement, la Commission s'est vue dans l'obligation de se servir parfois de dénominations qui ne sont pas les plus employées par les médecins. Elle a dû inscrire au Codex sous le nom chimique le plus régulier ou le plus abrégé, mais non le plus usuel, les produits dont le nom ordinairement adopté fait l'objet d'une marque de fabrique déposée conformément à la loi précitée.

Autant qu'il lui a été possible, pour les substances ainsi désignées, elle a indiqué, dans une note, les dénominations les plus usuelles, déposées comme marque de fabrique. Elle a voulu par là mettre le pharmacien en garde contre les conséquences fâcheuses qui pourraient résulter pour lui, dans la pratique de son art, des dispositions de la loi de 1857 relatives à l'emploi de ces dénominations. Ce faisant, la Commission n'entend nullement fournir à cet égard des renseignements complets ; *elle n'entend surtout ni affirmer, ni accepter, ni même discuter la validité des marques de fabrique dont elle a été conduite à signaler l'existence* : on ne saurait donc, en aucun cas, pour juger des droits qui peuvent être attachés à ces marques, s'appuyer sur leur citation dans le présent Supplément.

Ce Supplément se compose d'articles nouveaux (addenda) et de quelques corrections (corrigenda) devenues indispensables. L'ordre adopté est le même que celui qui a été suivi pour la rédaction du Codex de 1884.

Dans les notions préliminaires une correction très importante a été faite. Elle est relative aux densités des mélanges d'alcool et d'eau. La Commission a jugé indispensable de reproduire *in extenso* les tables de

ces densités corrigées et rendues obligatoires par un décret postérieur à la publication du Codex de 1884.

Ce même décret fixe en outre les règles à observer pour la construction de l'alcoomètre centésimal.

Quelques additions ont été faites à la première partie; elles sont peu nombreuses, il n'en est pas de même pour la deuxième, la pharmacie chimique. Quarante-trois corps ont été inscrits. Toutes les fois que cela a paru utile, le mode de préparation de ces corps a été décrit, mais pour un assez grand nombre d'entre eux, le pharmacien reste le plus souvent tributaire de la grande industrie chimique; pour ceux-là, les caractères et le mode d'essai ont été indiqués avec un soin tout particulier.

D'assez nombreuses additions et quelques corrections ont été faites dans la troisième partie, la pharmacie galénique. La Commission a jugé indispensable d'inscrire les préparations destinées aux pansements antiseptiques, dont l'importance comme médicaments s'accroît chaque jour. Afin de prévenir les accidents qui peuvent résulter de l'emploi de certains alcaloïdes et glucosides très actifs, elle a donné la formule de poudres au dixième, qui rendent les pesées plus faciles; par la même raison, elle a modifié le dosage des granules préparés avec ces substances et l'a réduit au dixième de milligramme.

M. Trasbot, directeur de l'École d'Alfort, s'est chargé des additions à la pharmacie vétérinaire.

P. BROUARDEL.

COMMISSION DE RÉDACTION DU SUPPLÉMENT

La Commission de rédaction du Supplément du Codex a été constituée ainsi qu'il suit, par arrêté du Ministre de l'Instruction publique en date du 15 novembre 1892.

MM.

BROUARDEL, Doyen de la Faculté de médecine, Membre de l'Institut et de l'Académie de médecine, Président du Comité consultatif d'hygiène de France, *Président*;

PLANCHON, Directeur de l'École supérieure de pharmacie, Membre de l'Académie de médecine, *Vice-Président*;

DE BEAUCHAMP, Chef de bureau au Ministère de l'Instruction publique et des Beaux-Arts, *Secrétaire*;

GILBERT, Agrégé à la Faculté de médecine de Paris, *Secrétaire adjoint*;

HAYEM, Professeur à la Faculté de médecine, Membre de l'Académie de médecine;

POUCHET, Professeur à la Faculté de médecine;

REGNAULD, Professeur honoraire à la Faculté de médecine, Membre de l'Académie de médecine;

BOURGOIN, Professeur à l'École de pharmacie, Membre de l'Académie de médecine;

JUNGFLEISCH,	id.	id.
--------------	-----	-----

PETIT, Membre de la Société de pharmacie;

VIGIER (Pierre),	id.
------------------	-----

YVON,	id.
-------	-----

SUPPLÉMENT

AU

CODEX MEDICAMENTARIUS

NOTIONS PRÉLIMINAIRES

(corrigendum)

ADDITION AUX NOTIONS PRÉLIMINAIRES.

Quelques mois après la publication du Codex de 1884, un décret en date du 27 septembre 1884 a fixé les conditions dans lesquelles doit être employé l'alcoomètre centésimal de Gay-Lussac et a rendu obligatoire en France l'application, dans les transactions sur les liquides alcooliques, de certaines données relatives à l'alcoométrie; ces données avaient été établies par une commission du Bureau des poids et mesures.

Le décret précité s'occupe de deux objets principaux : 1° il rectifie les chiffres de la table des densités des mélanges d'alcool et d'eau, dressée par Gay-Lussac en 1824; 2° il fixe les règles à observer dans la construction et l'emploi des alcoomètres centésimaux.

Les corrections apportées à la table des densités des mélanges d'alcool et d'eau sont notables. Elles ne portent, il est vrai, que sur la quatrième décimale des nombres, la densité de l'eau étant 1 ; elles sont suffisantes cependant pour entraîner des différences supérieures parfois à 1 centième entre les indications des alcoomètres construits d'après chacune des tables de 1824 et de 1884.

Nous reproduisons ci-après la table fournie par le décret du 27 septembre 1884.

Les prescriptions relatives aux alcoomètres centésimaux, qui doivent être construits d'après les données de la table précédente, modifient beaucoup le caractère des instruments employés antérieurement. Jusqu'en 1884, les alcoomètres centésimaux d'usage courant comportaient, comme le rapportent les notions préliminaires du Codex de 1884 (p. 10), une tige comprenant dans sa graduation les 100 degrés de l'échelle centésimale. Le règlement actuel rend impraticable l'usage de semblables instruments. Le décret de 1884 a décidé, en effet, que le flotteur de l'alcoomètre ou carène doit être cylindrique, que la tige doit avoir une section circulaire d'un diamètre au moins égal à 3 millimètres, enfin que le volume de la carène doit être tel que la tige cylindrique portant la graduation s'enfonce de 5 millimètres au moins par degré alcoométrique. D'après la dernière condition, la longueur de la tige d'un instrument portant, en entier, la graduation centésimale ne peut être inférieure à 50 centimètres, ce qui rend pratiquement impossible l'emploi des alcoomètres à échelle entière. On a été conduit dès lors à construire les alcoomètres par séries, chaque instrument de la série correspondant à une section de l'échelle; les séries de trois instruments sont les plus usitées. Les alcoomètres centésimaux ne peuvent être mis en usage qu'après avoir été vérifiés et contrôlés par un

service de l'État, qui grave sur le verre des instruments une marque obligatoire.

Le décret du 27 septembre 1884 est resté muet à l'égard des corrections à faire subir aux indications des alcoomètres quand on opère à des températures différentes de celle de 15° pour laquelle les instruments ont été construits. L'ordonnance royale de 1824, qui a prescrit pour ces corrections l'emploi de la *Table de la force réelle* de Gay-Lussac, reste donc en vigueur sur ce point (Codex 1884, p. 11 et suiv.). Cette table a été dressée pour une échelle alcoométrique un peu différente de l'échelle actuelle, et il eût été désirable, en principe, qu'elle fût modifiée pour la mettre en concordance avec la nouvelle table des densités des mélanges d'eau et d'alcool; il faut remarquer cependant que les différences à relever ne pourraient influencer que bien faiblement sur les résultats fournis par l'usage de la *Table de la force réelle* de Gay-Lussac.

Pour des raisons semblables, la formule de Francœur (Codex de 1884, p. 15) peut continuer à être appliquée, sans erreur importante, à la correction des mesures alcoométriques pratiquées aux températures différentes de 15°; dans ce cas, on y introduira les coefficients variables indiqués aux tableaux des pages 15, 16, 17 et 18 du Codex de 1884.

Tables.

Table des densités des mélanges d'eau et d'alcool absolu à 15°*Dressée par le Bureau national des poids et mesures¹.*

DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES
0,0	100,000	0	3,5	99,482	14	7,0	99,016	15
0,1	99,984	16	3,6	99,468	14	7,1	99,005	15
0,2	99,968	16	3,7	99,454	14	7,2	98,990	15
0,3	99,952	16	3,8	99,440	14	7,3	98,978	12
0,4	99,937	15	3,9	99,426	14	7,4	98,965	15
0,5	99,921	16	4,0	99,413	15	7,5	98,952	15
0,6	99,905	16	4,1	99,399	14	7,6	98,940	12
0,7	99,890	15	4,2	99,385	14	7,7	98,928	12
0,8	99,874	16	4,3	99,371	14	7,8	98,915	15
0,9	99,859	15	4,4	99,358	15	7,9	98,903	12
1,0	99,844	15	4,5	99,344	14	8,0	98,891	12
1,1	99,829	15	4,6	99,330	14	8,1	98,879	12
1,2	99,814	15	4,7	99,317	15	8,2	98,867	12
1,3	99,799	15	4,8	99,303	14	8,3	98,854	15
1,4	99,784	15	4,9	99,290	15	8,4	98,842	12
1,5	99,769	15	5,0	99,277	15	8,5	98,830	12
1,6	99,754	15	5,1	99,263	14	8,6	98,818	12
1,7	99,739	15	5,2	99,250	15	8,7	98,806	12
1,8	99,724	15	5,3	99,237	15	8,8	98,794	12
1,9	99,709	15	5,4	99,224	15	8,9	98,782	12
2,0	99,695	14	5,5	99,210	14	9,0	98,770	12
2,1	99,680	15	5,6	99,197	15	9,1	98,758	12
2,2	99,665	15	5,7	99,184	15	9,2	98,746	12
2,3	99,651	14	5,8	99,171	15	9,3	98,734	12
2,4	99,636	15	5,9	99,158	15	9,4	98,722	12
2,5	99,622	14	6,0	99,145	15	9,5	98,711	11
2,6	99,608	14	6,1	99,132	15	9,6	98,699	12
2,7	99,594	14	6,2	99,119	15	9,7	98,687	12
2,8	99,580	14	6,3	99,106	15	9,8	98,675	12
2,9	99,566	14	6,4	99,093	15	9,9	98,664	11
3,0	99,552	14	6,5	99,080	15	10,0	98,652	12
3,1	99,538	14	6,6	99,067	15	10,1	98,640	12
3,2	99,524	14	6,7	99,054	15	10,2	98,628	12
3,3	99,510	14	6,8	99,041	15	10,3	98,617	11
3,4	99,496	14	6,9	99,029	12	10,4	98,605	12

1. Ces densités sont rapportées à l'eau à 15° centigrades et ramenées au vide

DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES
10,5	98,593	12	14,6	98,142	10	18,7	97,719	10
10,6	98,582	11	14,7	98,131	11	18,8	97,709	10
10,7	98,571	11	14,8	98,121	10	18,9	97,698	11
10,8	98,559	12	14,9	98,110	11	19,0	97,688	10
10,9	98,548	11	15,0	98,100	10	19,1	97,678	10
11,0	98,537	11	15,1	98,089	11	19,2	97,668	10
11,1	98,525	12	15,2	98,079	10	19,3	97,658	10
11,2	98,514	11	15,3	98,068	11	19,4	97,648	10
11,3	98,503	11	15,4	98,058	10	19,5	97,637	11
11,4	98,491	12	15,5	98,047	11	19,6	97,627	10
11,5	98,480	11	15,6	98,037	10	19,7	97,617	10
11,6	98,469	11	15,7	98,026	11	19,8	97,607	10
11,7	98,458	11	15,8	98,016	10	19,9	97,597	10
11,8	98,446	12	15,9	98,005	11	20,0	97,587	10
11,9	98,435	11	16,0	97,995	10	20,1	97,577	10
12,0	98,424	11	16,1	97,985	10	20,2	97,567	10
12,1	98,413	11	16,2	97,975	10	20,3	97,557	10
12,2	98,402	11	16,3	97,964	11	20,4	97,547	10
12,3	98,391	11	16,4	97,954	10	20,5	97,537	10
12,4	98,380	11	16,5	97,944	10	20,6	97,527	10
12,5	98,369	11	16,6	97,933	11	20,7	97,517	10
12,6	98,358	11	16,7	97,923	10	20,8	97,507	10
12,7	98,347	11	16,8	97,913	10	20,9	97,497	10
12,8	98,336	11	16,9	97,902	11	21,0	97,487	10
12,9	98,325	11	17,0	97,892	10	21,1	97,477	10
13,0	98,314	11	17,1	97,882	10	21,2	97,467	10
13,1	98,303	11	17,2	97,872	10	21,3	97,457	10
13,2	98,292	11	17,3	97,862	10	21,4	97,447	10
13,3	98,281	11	17,4	97,851	11	21,5	97,437	10
13,4	98,270	11	17,5	97,841	10	21,6	97,427	10
13,5	98,260	10	17,6	97,831	10	21,7	97,417	10
13,6	98,249	11	17,7	97,821	10	21,8	97,407	10
13,7	98,238	11	17,8	97,811	10	21,9	97,397	10
13,8	98,227	11	17,9	97,800	11	22,0	97,387	10
13,9	98,217	10	18,0	97,790	10	22,1	97,377	10
14,0	98,206	11	18,1	97,780	10	22,2	97,367	10
14,1	98,195	11	18,2	97,770	10	22,3	97,356	11
14,2	98,184	11	18,3	97,760	10	22,4	97,346	10
14,3	98,174	10	18,4	97,749	11	22,5	97,336	10
14,4	98,163	11	18,5	97,739	10	22,6	97,326	10
14,5	98,152	11	18,6	97,729	10	22,7	97,316	10

DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES
22,8	97,306	10	26,9	96,887	10	31,0	96,428	12
22,9	97,296	10	27,0	96,876	11	31,1	96,416	12
23,0	97,286	10	27,1	96,866	10	31,2	96,404	12
23,1	97,276	10	27,2	96,855	11	31,3	96,392	12
23,2	97,266	10	27,3	96,845	10	31,4	96,380	12
23,3	97,256	10	27,4	96,834	11	31,5	96,368	12
23,4	97,246	10	27,5	96,824	10	31,6	96,356	12
23,5	97,236	10	27,6	96,813	11	31,7	96,344	12
23,6	97,225	11	27,7	96,802	11	31,8	96,331	13
23,7	97,215	10	27,8	96,791	11	31,9	96,319	12
23,8	97,205	10	27,9	96,780	11	32,0	96,307	12
23,9	97,195	10	28,0	96,769	11	32,1	96,295	12
24,0	97,185	10	28,1	96,758	11	32,2	96,282	13
24,1	97,175	10	28,2	96,747	11	32,3	96,270	12
24,2	97,165	10	28,3	96,736	11	32,4	96,258	12
24,3	97,155	10	28,4	96,725	11	32,5	96,245	13
24,4	97,144	11	28,5	96,714	11	32,6	96,233	12
24,5	97,134	10	28,6	96,703	11	32,7	96,221	12
24,6	97,124	10	28,7	96,692	11	32,8	96,208	13
24,7	97,114	10	28,8	96,681	11	32,9	96,196	12
24,8	97,104	10	28,9	96,670	11	33,0	96,185	13
24,9	97,094	10	29,0	96,659	11	33,1	96,170	13
25,0	97,084	10	29,1	96,648	11	33,2	96,157	13
25,1	97,073	11	29,2	96,637	11	33,3	96,145	12
25,2	97,063	10	29,3	96,625	12	33,4	96,132	13
25,3	97,053	10	29,4	96,614	11	33,5	96,119	13
25,4	97,043	10	29,5	96,603	11	33,6	96,107	12
25,5	97,032	11	29,6	96,591	12	33,7	96,094	13
25,6	97,022	10	29,7	96,580	11	33,8	96,081	13
25,7	97,012	10	29,8	96,568	12	33,9	96,068	13
25,8	97,002	10	29,9	96,557	11	34,0	96,055	13
25,9	96,991	11	30,0	96,545	12	34,1	96,042	13
26,0	96,981	10	30,1	96,534	11	34,2	96,029	13
26,1	96,971	10	30,2	96,522	12	34,3	96,016	13
26,2	96,960	11	30,3	96,510	12	34,4	96,003	13
26,3	96,950	10	30,4	96,499	11	34,5	95,989	14
26,4	96,939	11	30,5	96,487	12	34,6	95,976	13
26,5	96,929	10	30,6	96,475	12	34,7	95,963	13
26,6	96,918	11	30,7	96,463	12	34,8	95,950	13
26,7	96,908	10	30,8	96,452	11	34,9	95,936	14
26,8	96,897	11	30,9	96,440	12	35,0	95,923	13

DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES
35,1	95,909	14	39,2	95,520	15	43,3	94,654	17
35,2	95,895	14	39,3	95,505	15	43,4	94,637	17
35,3	95,882	15	39,4	95,290	15	43,5	94,620	17
35,4	95,868	14	39,5	95,274	16	43,6	94,603	17
35,5	95,854	14	39,6	95,259	15	43,7	94,586	17
35,6	95,841	15	39,7	95,244	15	43,8	94,569	17
35,7	95,827	14	39,8	95,228	16	43,9	94,552	17
35,8	95,813	14	39,9	95,212	16	44,0	94,535	17
35,9	95,800	15	40,0	95,196	16	44,1	94,517	18
36,0	95,786	14	40,1	95,180	16	44,2	94,500	17
36,1	95,772	14	40,2	95,164	16	44,3	94,483	17
36,2	95,758	14	40,3	95,148	16	44,4	94,466	17
36,3	95,744	14	40,4	95,132	16	44,5	94,448	18
36,4	95,730	14	40,5	95,116	16	44,6	94,431	17
36,5	95,716	14	40,6	95,100	16	44,7	94,414	17
36,6	95,702	14	40,7	95,084	16	44,8	94,396	18
36,7	95,688	14	40,8	95,068	16	44,9	94,379	17
36,8	95,673	15	40,9	95,052	16	45,0	94,361	18
36,9	95,659	14	41,0	95,036	16	45,1	94,344	17
37,0	95,645	14	41,1	95,020	16	45,2	94,326	18
37,1	95,631	14	41,2	95,004	16	45,3	94,308	18
37,2	95,616	15	41,3	94,987	17	45,4	94,291	17
37,3	95,602	14	41,4	94,971	16	45,5	94,273	18
37,4	95,588	14	41,5	94,955	16	45,6	94,255	18
37,5	95,573	15	41,6	94,938	17	45,7	94,237	18
37,6	95,559	14	41,7	94,922	16	45,8	94,219	18
37,7	95,544	15	41,8	94,905	17	45,9	94,201	18
37,8	95,529	15	41,9	94,889	16	46,0	94,183	18
37,9	95,514	15	42,0	94,872	17	46,1	94,165	18
38,0	95,499	15	42,1	94,856	16	46,2	94,147	18
38,1	95,484	15	42,2	94,839	17	46,3	94,129	18
38,2	95,469	15	42,3	94,822	17	46,4	94,111	18
38,3	95,455	14	42,4	94,806	16	46,5	94,093	18
38,4	95,440	15	42,5	94,789	17	46,6	94,075	18
38,5	95,425	15	42,6	94,772	17	46,7	94,056	19
38,6	95,410	15	42,7	94,756	16	46,8	94,038	18
38,7	95,395	15	42,8	94,739	17	46,9	94,020	18
38,8	95,380	15	42,9	94,722	17	47,0	94,002	18
38,9	95,365	15	43,0	94,705	17	47,1	93,983	19
39,0	95,350	15	43,1	94,688	17	47,2	93,965	18
39,1	95,335	15	43,2	94,671	17	47,3	93,947	18

DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES
47,4	93,929	18	51,5	93,141	20	55,6	92,293	22
47,5	93,910	19	51,6	93,121	20	55,7	92,272	21
47,6	93,892	18	51,7	93,101	20	55,8	92,251	21
47,7	93,873	19	51,8	93,081	20	55,9	92,230	21
47,8	93,854	19	51,9	93,061	20	56,0	92,209	21
47,9	93,836	18	52,0	93,041	20	56,1	92,188	21
48,0	93,817	19	52,1	93,021	20	56,2	92,167	21
48,1	93,798	19	52,2	93,001	20	56,3	92,146	21
48,2	93,780	18	52,3	92,980	21	56,4	92,124	22
48,3	93,761	19	52,4	92,960	20	56,5	92,103	21
48,4	93,742	19	52,5	92,940	20	56,6	92,082	21
48,5	93,723	19	52,6	92,919	21	56,7	92,061	21
48,6	93,705	18	52,7	92,899	20	56,8	92,039	22
48,7	93,686	19	52,8	92,878	21	56,9	92,018	21
48,8	93,667	19	52,9	92,858	20	57,0	91,997	21
48,9	93,648	19	53,0	92,837	21	57,1	91,976	21
49,0	93,629	19	53,1	92,817	20	57,2	91,954	22
49,1	93,610	19	53,2	92,796	21	57,3	91,933	21
49,2	93,591	19	53,3	92,775	21	57,4	91,912	21
49,3	93,572	19	53,4	92,755	20	57,5	91,890	22
49,4	93,553	19	53,5	92,734	21	57,6	91,869	21
49,5	93,533	20	53,6	92,713	21	57,7	91,848	21
49,6	93,514	19	53,7	92,692	21	57,8	91,827	21
49,7	93,495	19	53,8	92,672	20	57,9	91,805	22
49,8	93,476	19	53,9	92,651	21	58,0	91,784	21
49,9	93,456	20	54,0	92,630	21	58,1	91,763	21
50,0	93,437	19	54,1	92,609	21	58,2	91,741	22
50,1	93,418	19	54,2	92,588	21	58,3	91,720	21
50,2	93,398	20	54,3	92,567	21	58,4	91,698	22
50,3	93,379	19	54,4	92,546	21	58,5	91,677	21
50,4	93,359	20	54,5	92,525	21	58,6	91,655	22
50,5	93,340	19	54,6	92,504	21	58,7	91,634	21
50,6	93,320	20	54,7	92,483	21	58,8	91,612	22
50,7	93,300	20	54,8	92,462	21	58,9	91,591	21
50,8	93,281	19	54,9	92,441	21	59,0	91,569	22
50,9	93,261	20	55,0	92,420	21	59,1	91,547	22
51,0	93,241	20	55,1	92,399	21	59,2	91,525	22
51,1	93,221	20	55,2	92,378	21	59,3	91,504	21
51,2	93,201	20	55,3	92,357	21	59,4	91,482	22
51,3	93,181	20	55,4	92,336	21	59,5	91,460	22
51,4	93,161	20	55,5	92,315	21	59,6	91,438	22

DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES
59,7	91,417	21	63,8	90,500	25	67,9	89,540	24
59,8	91,395	22	63,9	90,477	25	68,0	89,516	24
59,9	91,373	22	64,0	90,454	25	68,1	89,492	24
60,0	91,351	22	64,1	90,431	25	68,2	89,468	24
60,1	91,329	22	64,2	90,408	25	68,3	89,444	24
60,2	91,307	22	64,3	90,385	25	68,4	89,419	25
60,3	91,285	22	64,4	90,362	25	68,5	89,395	24
60,4	91,263	22	64,5	90,339	25	68,6	89,371	24
60,5	91,241	22	64,6	90,316	25	68,7	89,347	24
60,6	91,219	22	64,7	90,293	25	68,8	89,322	25
60,7	91,197	22	64,8	90,270	25	68,9	89,298	24
60,8	91,175	22	64,9	90,247	25	69,0	89,274	24
60,9	91,152	25	65,0	99,224	25	69,1	89,249	25
61,0	91,130	22	65,1	90,201	25	69,2	89,225	24
61,1	91,108	22	65,2	90,177	24	69,3	89,200	25
61,2	91,086	22	65,3	90,154	25	69,4	89,176	24
61,3	91,063	25	65,4	90,131	25	69,5	89,151	25
61,4	91,041	22	65,5	90,108	25	69,6	89,127	24
61,5	91,019	22	65,6	90,084	24	69,7	89,102	25
61,6	90,997	22	65,7	90,061	25	69,8	89,078	24
61,7	90,974	25	65,8	90,038	25	69,9	89,055	25
61,8	90,952	22	65,9	90,014	24	70,0	89,029	24
61,9	90,930	22	66,0	89,991	25	70,1	89,004	25
62,0	90,907	25	66,1	89,968	25	70,2	88,979	25
62,1	90,885	22	66,2	89,944	24	70,3	88,955	24
62,2	90,862	25	66,3	89,921	25	70,4	88,930	25
62,3	90,840	22	66,4	89,897	24	70,5	88,905	25
62,4	90,817	25	66,5	89,874	25	70,6	88,881	24
62,5	90,795	22	66,6	89,850	24	70,7	88,856	25
62,6	90,772	25	66,7	89,826	24	70,8	88,831	25
62,7	90,750	22	66,8	89,802	24	70,9	88,806	25
62,8	90,727	25	66,9	89,779	25	71,0	88,781	25
62,9	90,705	22	67,0	88,755	24	71,1	88,756	25
63,0	90,682	25	67,1	89,731	24	71,2	88,731	25
63,1	90,659	25	67,2	89,707	24	71,3	88,706	25
63,2	90,637	22	67,3	89,683	24	71,4	88,681	25
63,3	90,614	25	67,4	89,660	25	71,5	88,656	25
63,4	90,591	25	67,5	89,636	24	71,6	88,631	25
63,5	90,568	25	67,6	89,612	24	71,7	88,606	25
63,6	90,546	22	67,7	89,588	24	71,8	88,581	25
63,7	90,523	25	67,8	89,564	24	71,9	88,556	25

DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES
72,0	88,531	25	76,1	87,474	26	80,2	86,560	28
72,1	88,506	25	76,2	87,447	27	80,3	86,533	27
72,2	88,480	26	76,3	87,421	26	80,4	86,505	28
72,3	88,455	25	76,4	87,394	27	80,5	86,277	28
72,4	88,430	25	76,5	87,367	27	80,6	86,249	28
72,5	88,405	25	76,6	87,341	26	80,7	86,221	28
72,6	88,379	26	76,7	87,314	27	80,8	86,193	28
72,7	88,354	25	76,8	87,287	27	80,9	86,165	28
72,8	88,329	25	76,9	87,260	27	81,0	86,137	28
72,9	88,303	26	77,0	87,234	26	81,1	86,109	28
73,0	88,278	25	77,1	87,207	27	81,2	86,081	28
73,1	88,252	26	77,2	87,180	27	81,3	86,052	29
73,2	88,227	25	77,3	87,153	27	81,4	86,024	28
73,3	88,201	26	77,4	87,127	26	81,5	85,996	28
73,4	88,176	25	77,5	87,100	27	81,6	85,968	28
73,5	88,150	26	77,6	87,073	27	81,7	85,939	29
73,6	88,125	25	77,7	87,046	27	81,8	85,911	28
73,7	88,099	26	77,8	87,019	27	81,9	85,883	28
73,8	88,074	25	77,9	86,992	27	82,0	85,854	29
73,9	88,048	26	78,0	86,965	27	82,1	85,826	28
74,0	88,022	26	78,1	86,938	27	82,2	85,797	29
74,1	87,996	26	78,2	86,911	27	82,3	85,769	28
74,2	87,970	26	78,3	86,884	27	82,4	85,740	29
74,3	87,944	26	78,4	86,856	28	82,5	85,712	28
74,4	87,919	25	78,5	86,829	27	82,6	85,685	29
74,5	87,893	26	78,6	86,802	27	82,7	85,654	29
74,6	87,867	26	78,7	86,774	28	82,8	85,625	29
74,7	87,841	26	78,8	86,747	27	82,9	85,596	29
74,8	87,815	26	78,9	86,719	28	83,0	85,567	29
74,9	87,789	26	79,0	86,692	27	83,1	85,538	29
75,0	87,763	26	79,1	86,664	28	83,2	85,509	29
75,1	87,737	26	79,2	86,637	27	83,3	85,480	29
75,2	87,711	26	79,3	86,609	28	83,4	85,451	29
75,3	87,684	27	79,4	86,582	27	83,5	85,421	30
75,4	87,658	26	79,5	86,554	28	83,6	85,392	29
75,5	87,632	26	79,6	86,527	27	83,7	85,363	29
75,6	87,606	26	79,7	86,499	28	83,8	85,334	29
75,7	87,579	27	79,8	86,472	27	83,9	85,304	30
75,8	87,553	26	79,9	86,444	28	84,0	85,275	29
75,9	87,527	26	80,0	86,416	28	84,1	85,246	29
76,0	87,500	27	80,1	86,388	28	84,2	85,216	30

DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES
84,3	85,187	29	88,4	85,955	52	92,5	82,562	55
84,4	85,157	30	88,5	85,901	52	92,6	82,527	55
84,5	85,127	30	88,6	85,869	52	92,7	82,491	56
84,6	85,098	29	88,7	85,837	52	92,8	82,456	55
84,7	85,068	30	88,8	85,805	52	92,9	82,420	56
84,8	85,038	30	88,9	85,773	52	93,0	82,585	55
84,9	85,008	30	89,0	85,741	52	93,1	82,549	56
85,0	84,979	29	89,1	85,708	55	93,2	82,515	56
85,1	84,949	30	89,2	85,676	52	93,3	82,277	56
85,2	84,919	30	89,3	85,644	52	93,4	82,240	57
85,3	84,889	30	89,4	85,611	55	93,5	82,204	56
85,4	84,859	30	89,5	85,579	52	93,6	82,168	56
85,5	84,829	30	89,6	85,546	55	93,7	82,131	57
85,6	84,799	30	89,7	85,515	55	93,8	82,094	57
85,7	84,769	30	89,8	85,481	52	93,9	82,057	57
85,8	84,738	51	89,9	85,448	55	94,0	82,020	57
85,9	84,708	30	90,0	85,415	55	94,1	81,982	58
86,0	84,678	30	90,1	85,382	55	94,2	81,945	57
86,1	84,648	30	90,2	85,349	55	94,3	81,907	58
86,2	84,617	51	90,3	85,316	55	94,4	81,870	57
86,3	84,587	30	90,4	85,282	54	94,5	81,852	58
86,4	84,557	30	90,5	85,249	55	94,6	81,794	58
86,5	84,526	51	90,6	85,216	55	94,7	81,756	58
86,6	84,496	30	90,7	85,182	54	94,8	81,718	58
86,7	84,465	51	90,8	85,149	55	94,9	81,679	59
86,8	84,434	51	90,9	85,115	54	95,0	81,641	58
86,9	84,403	51	91,0	85,081	54	95,1	81,602	59
87,0	84,372	51	91,1	85,048	55	95,2	81,565	59
87,1	84,341	51	91,2	85,014	54	95,3	81,525	58
87,2	84,310	51	91,3	82,980	54	95,4	81,486	59
87,3	84,279	51	91,4	82,946	54	95,5	81,447	59
87,4	84,248	51	91,5	82,911	55	95,6	81,407	40
87,5	84,216	52	91,6	82,877	54	95,7	81,367	40
87,6	84,185	51	91,7	82,845	54	95,8	81,326	41
87,7	84,154	51	91,8	82,808	55	95,9	81,286	40
87,8	84,125	51	91,9	82,775	55	96,0	81,245	41
87,9	84,091	52	92,0	82,738	55	96,1	81,205	40
88,0	84,060	51	92,1	82,705	55	96,2	81,164	41
88,1	84,028	52	92,2	82,668	55	96,3	81,125	41
88,2	83,997	51	92,3	82,655	55	96,4	81,081	42
88,3	83,965	52	92,4	82,597	56	96,5	81,040	41

DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES	DEGRÉS	DENSITÉS	DIFFÉ- RENCES
96,6	80,998	42	97,8	80,480	44	99,0	79,926	48
96,7	80,957	41	97,9	80,455	45	99,1	79,878	48
96,8	80,915	42	98,0	80,390	45	99,2	79,829	49
96,9	80,872	45	98,1	80,345	45	99,3	79,781	48
97,0	80,829	45	98,2	80,299	46	99,4	79,732	49
97,1	80,786	45	98,3	80,254	45	99,5	79,685	49
97,2	80,743	45	98,4	80,208	46	99,6	79,634	49
97,3	80,700	45	98,5	80,161	47	99,7	79,584	50
97,4	80,656	44	98,6	80,115	46	99,8	79,534	50
97,5	80,613	45	98,7	80,068	47	99,9	79,484	50
97,6	80,569	44	98,8	80,021	47	100,0	79,433	51
97,7	80,524	45	98,9	79,974	47			

SUPPLÉMENT A LA PREMIÈRE PARTIE

SUBSTANCES

TIRÉES DES VÉGÉTAUX

QUI SONT EMPLOYÉES EN NATURE

SUPPLÉMENT A LA PREMIÈRE PARTIE

SUBSTANCES
TIRÉES DES VÉGÉTAUX
QUI SONT EMPLOYÉES EN NATURE

C

CASCARA SAGRADA, *Rhamnus Purshiana* D. C; Rhamnées.
Écorce.

E

EVONYMUS, *Evonymus atropurpureus* Jacq.; Célastrinées.
Écorce.

G

GENÊT A BALAIS, *Sarothamnus scoparius* Koch; Légumineuses-
Papilionacées.

H

HAMAMELIS, *Hamamelis virginica* L.; Hamamélidées.
Écorce et feuilles.

HYDRASTIS, *Hydrastis canadensis* L.; Renonculacées.
Rhizome.

K

KOLA (NOIX DE), *Sterculia acuminata* Beauv. (*Cola acuminata*
R. Brown); Sterculiacées.
Semence.

S

STROPHANTUS, *Strophantus Kombe* Oliver (*Strophantus hispidus*
D. C., var.); Apocynées.

Semences.

Graines d'environ 15 millimètres de long sur 4 à 5 de
large, oblongues-lancéolées, variant d'un gris verdâtre
à un gris brun clair, couvertes d'un certain nombre de
poils appliqués.

SUPPLÉMENT A LA DEUXIÈME PARTIE

PHARMACIE CHIMIQUE

SUPPLÉMENT A LA DEUXIÈME PARTIE

PHARMACIE CHIMIQUE

A

ACÉTANILIDE.

ANTIFÉBRINE¹.

Acetanilidum.

Éq. : $C^{16}H^9AzO^2 = 155$. F. atom. : $C^2H^3O . AzH . C^6H^5 = 155$.

CARACT. — Cristaux sous forme de lamelles rhomboïdales brillantes, inodores et incolores, de saveur amère et un peu piquante, fusibles à 114° en un liquide bouillant à 295°. L'acétanilide est soluble dans environ 200 parties d'eau froide, dans 18 parties d'eau bouillante, dans 1 partie d'alcool à 95 centièmes bouillant et, à 20°, dans 3,5 parties d'alcool à 95 centièmes; il est facilement soluble dans l'éther et le chloroforme. Les solutés sont neutres au tournesol.

ESSAI. — L'acétanilide ne doit laisser aucun résidu par calcination. Il se dissout sans coloration dans l'acide sulfurique concentré.

1. Ce produit est encore connu sous le nom d'*Antifébrin* (marque déposée).

Un soluté aqueux saturé d'acétanilide donne un abondant précipité cristallin avec l'eau bromée.

Ce même soluté ne se colore pas par le perchlorure de fer.

Quelques centigrammes d'acétanilide chauffés avec de l'acide chlorhydrique concentré donnent du chlorhydrate d'aniline. La liqueur neutralisée et additionnée de quelques gouttes d'un soluté récent d'hypochlorite de chaux prend une coloration violette, puis rouge passant au bleu.

Chauffé avec un soluté concentré de potasse, l'acétanilide dégage, par addition de quelques gouttes de chloroforme, une odeur pénétrante de phényl-carbylamine.

ACÉTONE-DIÉTHYLSULFONE.

DIÉTHYLSULFONE-DIMÉTHYLMÉTHANE¹.

Éq. : $C^{14}H^{16}S^4O^8 = 228$.

F. atom. : $(CH^5)^2 : C : (SO^2 . C^2H^5)^2 = 228$.

CARACT. — L'acétone-diéthylsulfone constitue des cristaux prismatiques, incolores, inodores, fusibles à 125°,5, en donnant un liquide incolore, brûlant avec une flamme éclairante, volatil sans résidu. Il bout vers 500° en se décomposant en partie. Il se dissout dans 500 parties d'eau froide, dans 15 parties d'eau bouillante, dans 65 parties d'alcool froid, dans 2 parties d'alcool chaud et 136 parties d'éther. Les solutés sont neutres.

ESSAI. — Le produit doit présenter les propriétés physiques indiquées ci-dessus.

Un soluté aqueux saturé à +15° doit rester sans action pendant une heure sur un soluté à un centième de permanganate de potasse. Il ne doit précipiter ni par l'azotate d'argent, ni par l'azotate de baryte, ni par le sul-

1. Ce produit est encore connu sous le nom de *sulfonal* (marque déposée).

fate d'ammoniaque. Le soluté dans l'eau bouillante cristallise facilement par refroidissement.

En chauffant 1 gramme d'acétone-diéthylsulfone dans 10 grammes d'eau, les vapeurs d'eau entraînent et rendent perceptibles la moindre trace de produit odorant (mercaptol).

Chauffé avec son poids de cyanure de potassium sec, il donne des vapeurs de mercaptan à odeur désagréable; la masse fondue et refroidie, dissoute dans l'eau, prend une teinte rouge par addition de perchlorure de fer.

ACET-PHÉNÉTIDINE.

PARA-ACÉTOPHÉNÉTIDINE. AMIDE ACÉTIQUE DE L'AMIDO-PHÉNÉTOL ¹.

Éq. : $C^{20}H^{15}AzO^4 = 179$.

F. atom. : $C^2H^5O . C^6H^4 . AzH . C^2H^5O = 179$.

CARACT. — Substance cristallisée en lamelles brillantes et incolores, inodore, faiblement amère, fondant à 135° en donnant un liquide incolore qui cristallise en petits feuillets par refroidissement; l'acet-phénétidine plus fortement chauffée se sublime. Elle est soluble dans environ 1500 parties d'eau froide et 80 parties d'eau bouillante, dans 18 parties d'alcool froid à 95 centièmes et dans 2 parties du même alcool bouillant. Ces divers solutés sont neutres au tournesol.

L'acet-phénétidine est soluble sans coloration dans l'acide sulfurique concentré; elle se colore en jaune citron par l'acide azotique.

ESSAI. — En faisant bouillir 0^{gr},10 d'acet-phénétidine pendant une minute avec 1 centimètre cube d'acide chlorhydrique concentré, ajoutant 10 centimètres cubes d'eau,

1. Ce produit est encore connu sous les noms de *paraacetphénétidine* et de *phénacétine* (marques déposées).

la liqueur filtrée après refroidissement se colore fortement en violet passant au rouge de vin par l'addition de quelques gouttes d'un soluté de bichromate de potasse à 1/100.

Un soluté saturé à froid ne se trouble pas par addition d'eau de brome, ne donne pas de coloration par le perchlorure de fer et ne réagit pas sur le chromate de potasse.

L'acet-phénétidine ne doit laisser aucun résidu quand on la calcine.

ACIDE ANHYDRO-ORTHOSULFAMIDE-BENZOÏQUE.

SACCHARINE. ACIDE ANHYDRO-ORTHOSULFAMIDE-BENZOÏQUE. SULFINIDE-BENZOÏQUE

Saccharina.

Éq. : $C^{14}H^4O^2, S^2O^4, AzH = 185$. F. atom. : $C^6H^4 \begin{matrix} \text{CO} \\ \text{SO}^2 \end{matrix} AzH = 185$

CARACT. — Poudre cristalline incolore, inodore, à saveur extrêmement sucrée, fusible à 224° , soluble dans 335 parties d'eau froide et dans 28 parties d'eau bouillante en s'altérant et en formant des liqueurs à réaction acide, soluble dans 30 parties d'alcool froid à 95 centièmes, moins soluble dans l'éther. Les alcalis libres ou carbonatés dissolvent l'acide anhydro-orthosulfamide-benzoïque en donnant des liqueurs très fortement sucrées, contenant un orthosulfamide-benzoate; un acide ajouté à ces liqueurs en précipite l'anhydride.

ESSAI. — Le point de fusion indiqué plus haut est fortement abaissé par la présence de l'isomère, l'acide anhydro-parasulfamide-benzoïque, et de quelques autres principes susceptibles de prendre naissance simultanément. L'acide anhydro-orthosulfamide-benzoïque, chauffé dans un tube à essais, brunit puis se détruit en formant des vapeurs présentant l'odeur des amandes amères; il est

combustible sans résidu; il ne noircit pas au contact de l'acide sulfurique concentré; sa solution alcaline ne réduit pas le réactif cupro-potassique.

ACIDE BORIQUE (*Corrigendum*).

Codex, page 98.

L'acide borique normal, cristallisé par refroidissement de son soluté aqueux, est l'acide officinal; il renferme 45,6 pour 100 d'eau.

Une partie de cet acide est soluble dans 34 parties d'eau à 12°, dans 50 parties à 15°, dans 25 parties à 20°, dans 14 à 40°; le même acide est soluble dans 16 fois son poids d'alcool à 90 centièmes, à la température de 20°.

ANALGÉSINE.

PHÉNYLDIMÉTHYLPYRAZOLONE. DIMÉTHYLPHÉNYLPYRAZOLONE. DIMÉTHYLOXYQUINIZINE¹.

Analgesina.

Éq. : $C^{22}H^{12}Az^2O^2 = 188$.

F. atom. : $C^5H^6(C^6H^5)^2Az^2 = 188$.

CARACT. — Cristaux incolores et inodores, à saveur légèrement amère, fusibles à 113° en un liquide incolore, distillant sans altération dans le vide, mais en s'altérant à la pression normale. L'analgésine est très soluble dans l'eau (moins de 1 partie), soluble dans environ 1 partie et demie d'alcool, dans 1 partie de chloroforme et dans 50 parties d'éther; elle est soluble dans la benzine et insoluble dans l'éther de pétrole ainsi que dans le sulfure de carbone.

1. Ce produit est encore connu sous le nom d'*antipyrine* (marque déposée).

ESSAI. — Les solutés d'analgésine sont neutres au papier de tournesol. Ils sont fortement colorés en rouge par le perchlorure de fer; cette coloration disparaît par addition de quelques gouttes d'acide sulfurique. L'addition d'acide azotique nitreux à un soluté d'analgésine produit une coloration verte.

L'analgésine doit donner avec 2 parties d'eau un soluté incolore et dépourvu d'odeur d'hydrocarbure, ne précipitant pas par hydrogène sulfuré. Elle ne se colore pas quand on l'expose à la lumière; elle se volatilise sans résidu.

B

BENZOATE BASIQUE DE BISMUTH.

BENZOATE DE BISMUTH.

Sub benzoas bismuthicus.

Acide benzoïque 100 grammes.

Oxyde de bismuth hydraté Q. S.

(correspondant environ à 175 grammes d'oxyde anhydre).

Opérez comme pour le salicylate basique de bismuth.

CARACT. — Le benzoate basique de bismuth est une poudre blanche, sans saveur, à peu près insoluble dans l'eau, soluble dans les acides chlorhydrique et azotique avec séparation d'acide benzoïque.

ESSAI. — Quand on le traite par la soude, il se forme du benzoate de soude et l'oxyde de bismuth se dépose.

Il doit donner à la calcination de 64 à 65 pour 100 d'oxyde de bismuth.

BENZOATE DE NAPHTOL β BENZOATE DE NAPHTYLE¹.Benzoas naphtholicus β .Éq. : $C^{20}H^6(C^{14}H^6O^4) = 248$. F. atom. : $C^6H^5 \cdot CO^2 \cdot C^{10}H^7 = 248$.Naphtol β 250 grammes.

Chlorure de benzoïle pur 270 grammes.

1. Ce produit est encore connu sous le nom de *benzonaphtol* (marque déposée).

Dans un ballon de verre de 2 litres environ de capacité, introduisez le mélange de naphthol β pulvérisé et de chlorure de benzoïle puis chauffez lentement au bain de sable, de façon à élever peu à peu la température à 170° ; de l'acide chlorhydrique se dégage; maintenez pendant une demi-heure cette température et laissez refroidir. Par refroidissement le liquide se prend en une masse très dure, constituée par du benzoate de naphthol mélangé avec du naphthol non combiné.

PURIF. — Chauffez au bain-marie vers 50 à 60° , le produit pulvérisé, avec un soluté de 50 grammes de lessive de soude par litre d'eau distillée; après vingt minutes de digestion, décantez, versez le magma dans une allonge et essorez à la trompe. Recommencez cette opération deux ou trois fois, si cela est nécessaire, jusqu'à ce que le produit ne donne plus les réactions du naphthol libre et notamment ne se colore plus en bleu par la potasse et le chloroforme. On dissout finalement le benzoate de naphthol dans l'alcool à 90 centièmes bouillant; le produit cristallise par refroidissement.

CARACT. — Le benzoate de naphthol est un corps cristallisé, inodore et sans saveur; peu soluble dans l'eau (à $+22^{\circ}$ 1/10000), plus soluble dans l'alcool : 100 grammes d'alcool à 90 centièmes dissolvent $0^{\text{gr}}, 588$ de benzoate de naphthol β ; le chloroforme en dissout 29 grammes pour 100 grammes. Il fond à 110° en un liquide incolore.

ESSAI. — 1° Une pastille de potasse caustique introduite dans un soluté chloroformique de benzoate de naphthol *bien sec* ne doit pas se colorer en bleu *après une simple ébullition*.

2° Un soluté alcoolique de benzoate de naphthol, additionné d'un égal volume d'acide azotique, ne doit pas se colorer en *rouge cerise* lorsqu'on y fait tomber quelques gouttes d'azotate acide de mercure.

BROMHYDRATE DE CAFÉINE.

Bromhydras cafeineus.

Éq. : $C^{16}H^{10}Az^4O^4, HBr + 2H^2O^2 = 311$. F. atom. : $C^8H^{10}Az^4O^2. HBr + 2H^2O = 311$.

Caféine 100 grammes.

Acide bromhydrique Q. S.

Dissolvez, en chauffant doucement, la caféine dans un excès d'acide bromhydrique concentré. Il se dépose par refroidissement de magnifiques cristaux tabulaires, s'altérant et se colorant légèrement à l'air, décomposables par l'eau et l'alcool, surtout à chaud. Lorsqu'on chauffe ce sel à 110° , l'acide bromhydrique se dégage et il reste de la caféine.

BROMHYDRATE D'HOMATROPINE.

BROMHYDRATE DE PHÉNYL-GLYCOLYL-TROPÉINE.

Bromhydras homatropineus.

Éq. : $C^{32}H^{21}AzO^6, HBr = 356$. F. atom. : $C^{16}H^{21}AzO^3. HBr = 356$.

CARACT. — Poudre cristalline, incolore, sans odeur, à saveur amère, fondant à 212° , très soluble dans l'eau. Le soluté est neutre au tournesol; il donne un précipité blanc par addition d'un léger excès de soude.

ESSAI. — Le bromhydrate d'homatropine est sans action sur la lumière polarisée.

Par l'acide azotique fumant et la potasse il donne la même réaction violette que l'homatropine (voy. ce mot).

Toxique.

BROMURE DE STRONTIUM.

Bromuretum stronticum.

Éq. : $\text{SrBr} + 3\text{H}^2\text{O}^2 = 177,75$ F. atom. : $\text{SrBr}^2 + 6\text{H}^2\text{O} = 555,5$.

Carbonate de strontiane pur. 100 grammes.

Acide bromhydrique officinal. 1000 grammes.

Placez le carbonate de strontiane dans une grande capsule de porcelaine et délayez-le dans une quantité d'eau distillée suffisante pour obtenir une bouillie fluide. Versez peu à peu, en agitant sans cesse, la quantité d'acide bromhydrique prescrite; le carbonate de strontiane est décomposé et l'acide carbonique se dégage. Vers la fin de l'opération, alors que le dégagement gazeux se ralentit, chauffez, d'abord lentement, puis jusqu'à ébullition, pour terminer la saturation de l'acide bromhydrique et chasser l'acide carbonique. Assurez-vous que la réaction n'est plus acide au tournesol; si cela n'est pas, ajoutez une nouvelle quantité de carbonate de strontiane et chauffez de nouveau pour obtenir la neutralité du liquide.

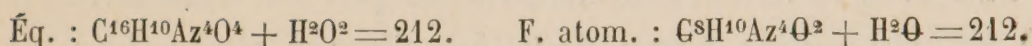
Filtrez, évaporez ensuite à l'ébullition le soluté limpide de bromure de strontium jusqu'à ce que le point d'ébullition soit devenu égal à 118° .

Laissez cristalliser, puis recueillez le lendemain les cristaux, essorez-les et desséchez à l'air.

CARACT. — Le bromure de strontium cristallise en aiguilles non efflorescentes, solubles dans l'alcool, solubles dans une partie d'eau à 20° .

ESSAI. — Le soluté acidulé par l'acide acétique ne doit pas précipiter par addition de chromate de strontiane.

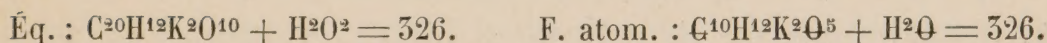
C

CAFÉINE (*Corrigendum*).*Codex*, page 154.

La caféine cristallisée dans l'eau, ou caféine officinale, forme des aiguilles contenant une molécule d'eau de cristallisation. Elle devient *anhydre* si on la chauffe à 100°; elle fond ensuite à 234°.

Les solubilités rapportées à la caféine hydratée sont les suivantes : 1 partie de caféine se dissout dans 72 parties d'eau à 15°, 40 parties d'alcool à 85 centièmes à 15° et 150 parties d'alcool absolu à 15°.

CANTHARIDATE DE POTASSE.

Cantharidas potassicus.

Cantharidine.	10 grammes.
Potasse caustique pure	5 gr. 75.
Eau distillée.	200 grammes.

Introduisez la cantharidine, la potasse et l'eau dans un ballon de 500 centimètres cubes environ et chauffez au bain-marie jusqu'à dissolution complète. Par refroidissement, le cantharidate de potasse cristallise.

CARACT. — Corps cristallisé en aiguilles, soluble dans 25 parties d'eau froide et dans 12 parties d'eau bouillante, peu soluble dans l'alcool, insoluble dans l'éther et le chloroforme.

Très toxique.

CARBONATE DE STRONTIANE

Carbonas stronticus.

Eq. : $2\text{SrO}, \text{C}^2\text{O}^4 = 147,5$. F. atom. : $6\text{O}^5.\text{Sr} = 147,5$.

Dissolvez le nitrate de strontiane pur du commerce dans 10 fois son poids d'eau distillée, ajoutez peu à peu, et en agitant, un soluté de bichromate de potasse jusqu'à précipitation complète de la baryte sous forme de chromate et production d'une légère coloration jaune de la liqueur claire. Après 24 heures de repos, filtrez, ajoutez à la liqueur limpide un soluté d'acide sulfureux et maintenez à une température voisine de 100° pour obtenir la disparition de la coloration jaune caractéristique de l'acide chromique et la production d'une légère teinte verte, due à la formation d'un sel de sesquioxyde de chrome. Portez à l'ébullition pour chasser l'acide sulfureux en excès. Ajoutez à la liqueur bouillante du carbonate de strontiane; maintenez à l'ébullition jusqu'à précipitation complète de l'oxyde de chrome par le carbonate de strontiane et filtrez. Ajoutez à la liqueur un soluté limpide de carbonate de soude de manière à précipiter complètement la strontiane à l'état de carbonate. Lavez le précipité avec de l'eau distillée jusqu'à ce que l'eau de lavage ne laisse plus de résidu sensible à l'évaporation. Recueillez le précipité et desséchez-le.

ESSAI. — Le carbonate de strontiane, délayé dans l'eau *froide*, donne, après filtration, une liqueur volatile sans résidu sensible.

Dissous dans un léger excès d'acide acétique, il fournit un soluté qui ne doit pas donner de précipité par le chromate de strontiane.

CHLORHYDRATE DE CAFÉINE.

Chlorhydras cafeineus.

Éq.: $C^{16}H^{10}Az^4O^4, HCl + 2H^2O^2 = 266,5$. F. atom.: $C^8H^{10}Az^4O^2, HCl + 2H^2O = 266,5$.

Caféine 100 grammes.

Acide chlorhydrique Q. S.

Dissolvez, en chauffant doucement, la caféine dans un excès d'acide chlorhydrique concentré. Il se dépose par refroidissement de gros cristaux prismatiques, incolores, s'altérant à l'air, décomposables par l'eau, par l'alcool et par la chaleur. A 110° , les cristaux perdent leur acide chlorhydrique et il reste de la caféine.

CHLORHYDRATE DE COCAÏNE.

Chlorhydras cocaineus.

Éq.: $C^{34}H^{21}AzO^8, HCl + 2H^2O^2 = 375,5$. F. atom.: $C^{17}H^{21}AzO^4, HCl + 2H^2O = 375,5$.

CARACT. — Le chlorhydrate de cocaïne, obtenu par cristallisation dans l'alcool faible, constitue des prismes courts, dépourvus d'eau de cristallisation. Par cristallisation au sein d'un soluté aqueux, il forme un sel renfermant 2 molécules d'eau, qu'il perd à 100° ; c'est le sel officinal. Desséché il fond à $181,5$; son soluté aqueux est lévogyre : $\alpha_D = -52,5$. Le chlorhydrate de cocaïne est très soluble dans l'eau, un peu moins soluble dans l'alcool, le chloroforme et l'éther; il est insoluble dans l'éther absolu.

ESSAI. — Chauffé sur une lame de platine, le chlorhydrate de cocaïne brûle avec une flamme fuligineuse et ne doit pas

laisser de résidu. Traité à froid par l'acide sulfurique concentré, il doit donner un soluté incolore; un soluté coloré indiquerait que le sel est altéré par la présence d'ecgonine et d'autres produits de décomposition.

Un soluté de 10 centigrammes du sel dans 100 grammes d'eau ne doit pas précipiter par addition de quelques gouttes d'ammoniaque.

A 5 centimètres cubes d'un soluté aqueux de chlorhydrate de cocaïne au cinquantième, ajoutez 5 gouttes d'acide sulfurique dilué, de densité 1,10, et 1 goutte de soluté de permanganate de potasse au centième; le mélange doit conserver la coloration du permanganate pendant une demi-heure au moins. Il est important d'effectuer cette réaction dans un vase nettoyé, au préalable, à l'aide d'acide sulfurique concentré et pur.

Le soluté de chlorhydrate de cocaïne dilué au millième donne avec le chlorure d'or et l'acide picrique des précipités cristallins dont la forme, examinée au microscope, est caractéristique; le soluté de chlorhydrate doit, en effet, être suffisamment dilué pour que l'addition de chaque réactif ne produise qu'un léger louche; les réactions s'effectuent dans des verres de montre, on chauffe doucement pour redissoudre le précipité, puis on abandonne à l'air libre; les cristaux se déposent au bout de peu de temps et on les observe, à travers le liquide, à un grossissement de 60 à 100 diamètres.

Toxique.

CHLORHYDRATE NEUTRE DE QUININE.

Chlorhydras quinicus.

Éq. : $C^{40}H^{24}Az^2O^4, 2HCl = 597.$ F. atom. : $C^{20}H^{24}Az^2O^2, 2HCl = 597.$

Sulfate de quinine officinal	100 grammes.
Acide sulfurique dilué	112 gr. 5 décigr.
Chlorure de baryum cristallisé	56 grammes.
Eau distillée.	1000 grammes.

Dissolvez le sulfate de quinine dans 800 grammes d'eau préalablement additionnés de la quantité d'acide sulfurique prescrite; portez à l'ébullition. Ajoutez peu à peu, de manière à ne pas interrompre l'ébullition, le chlorure de baryum dissous dans 200 grammes d'eau. Maintenez l'ébullition pendant deux ou trois minutes, laissez déposer quelques instants; vérifiez si le liquide éclairci par le repos ne précipite pas par un soluté de sulfate *neutre* de quinine, et ajoutez au besoin de ce soluté jusqu'à ce qu'il ne se produise plus de précipité, mais en évitant un excès notable. Filtrez, lavez le sulfate de baryte à l'eau bouillante, évaporez au bain-marie les liqueurs filtrées ainsi que les eaux de lavage jusqu'à ce qu'elles pèsent 200 grammes et abandonnez à la cristallisation sous une cloche, au-dessus d'un vase contenant de l'acide sulfurique concentré. Égouttez les cristaux et séchez-les à l'air.

CARACT. — Le chlorhydrate neutre de quinine forme de beaux cristaux incolores, se colorant à l'air. Soluble dans moins d'une partie d'eau, il est très soluble dans l'alcool.

ESSAI. — Les solutés de chlorhydrate neutre de quinine ne doivent, en aucun cas, retenir les moindres traces de baryum; additionnés de sulfates solubles, ils doivent con-

server leur limpidité, même après 24 heures; ils rougissent le tournesol.

COCAÏNE.

Cocaina.

Éq. : $C^{34}H^{21}AzO^8 = 303$.

F. atom. : $C^{17}H^{21}AzO^4 = 303$.

CARACT. — La cocaïne forme des prismes rhomboïdaux obliques, fusibles à 98°. Elle possède une saveur légèrement amère et une réaction alcaline. Presque insoluble dans l'eau (1 p. 1300), elle se dissout dans l'alcool, l'éther, le chloroforme, la ligroïne, la vaseline, l'essence de térébenthine et les corps gras. Son pouvoir rotatoire en solution chloroformique est $\alpha_D = -16^\circ$. Cette base se combine aux acides pour former des sels cristallisables.

Toxique.

D

DIIODODITHYMOL.

DITHYMOL BIIODÉ¹.

Diiiododithymolus.

Eq. : $C^{40}H^{24}I^2O^4 = 550$. F. atom. : $C^{20}H^{24}I^2O^2 = 550$.

Iode.	60 grammes.
Iodure de potassium.	80 grammes.
Thymol	15 grammes.
Soude caustique liquide	52 grammes.
Eau distillée	Q. S.

Triturez l'iode et l'iodure de potassium dans un mortier en porcelaine avec une partie de l'eau, de manière à obtenir 300 centimètres cubes de liqueur; d'autre part faites avec le thymol, la lessive de soude et le restant de l'eau 300 centimètres cubes de soluté. Mêlez les deux solutés, recueillez sur un linge serré le précipité qui se forme, lavez-le avec 10 à 15 fois son poids d'eau distillée et faites-le sécher dans une étuve chauffée à 40 ou 50°.

CARACT. — Poudre chamois clair, inodore, sans saveur. Le diiododithymol est insoluble dans l'eau, l'alcool, la glycérine, les alcalis. Il est très soluble dans l'éther d'où l'alcool le précipite, soluble dans les huiles grasses et le chloroforme.

ESSAI. — Maintenu pendant une heure à une température de + 90°, le diiododithymol ne doit pas perdre plus de 1/100^e

1. Ce produit est encore connu sous le nom d'*aristol* (marque déposée).

d'humidité. L'eau de lavage doit être neutre au tournesol (absence d'alcali libre) et ne laisser aucun résidu par évaporation.

Un soluté d'iodure de potassium au 1/100 ne doit pas enlever au diiododithymol de substance colorant l'empois d'amidon en bleu ou en violet (absence d'iode libre).

Si l'on agite fortement avec de l'eau froide, la liqueur filtrée, épuisée par le sulfure de carbone, ne doit pas céder d'iode à ce dissolvant, même après addition d'eau bromée.

En chauffant le diiododithymol avec de l'eau, les vapeurs dégagées bleuissent le papier amidonné.

CONSERV. — Le diiododithymol doit être conservé dans des flacons bouchés et à l'abri de la lumière.

E

ERGOTININE CRISTALLISÉE.

*Ergotinina cristallisata.*Éq. : $C^{70}H^{40}Az^4O^{12} = 612$.F. atom. : $C^{55}H^{40}Az^4O^6 = 612$.

Ergot de seigle récent, finement pulvérisé.	1 kilogr.
Alcool à 95 centièmes	3 kilogr.
Éther à 65°.	3 litres.
Soude caustique.	Q. S.
Acide citrique.	50 grammes.

Épuisez l'ergot de seigle par l'alcool à 95 centièmes dans un appareil à déplacement, ajoutez à la colature de la soude caustique jusqu'à réaction franchement alcaline et distillez au bain-marie la totalité de l'alcool. Le résidu de la distillation étant bien débarrassé d'alcool, agitez-le vivement, pendant quelque temps, avec 2 litres d'éther, et laissez reposer. Si la séparation de l'éther ne se fait pas nettement, ajoutez goutte à goutte et en agitant le soluté d'acide citrique dont il sera parlé plus loin, jusqu'à ce que la séparation s'effectue, donnant une liqueur éthérée à peu près neutre, le soluté aqueux restant alcalin.

Décantez ensuite cet éther, agitez-le soigneusement avec un dixième de son volume d'eau, laissez reposer et décantez la liqueur éthérée. Celle-ci est alors légèrement colorée en jaune; agitez-la avec 10 grammes d'acide citrique dissous dans 50 grammes d'eau, décantez la liqueur citrique et répétez deux fois le même traitement sur l'éther avec deux

nouvelles doses de soluté d'acide citrique. Réunissez les trois liqueurs citriques qui ont enlevé à l'éther la presque totalité de l'alcaloïde, ajoutez un litre d'éther, puis peu à peu du bicarbonate de soude jusqu'à réaction nettement alcaline au tournesol, et agitez à plusieurs reprises; séparez la liqueur étherée, décolorez-la par un peu de noir animal bien lavé, puis filtrez et distillez l'éther à siccité. Traitez le résidu par deux fois son poids d'alcool à 90 centièmes. Le tout se prendra en masse au bout de quelque temps. Essorez alors à la trompe le produit cristallisé et lavez-le, de la même manière, avec la plus petite quantité possible d'alcool à 90 centièmes.

Reprenez les cristaux par quantité suffisante d'alcool à 95 centièmes bouillant; celui-ci abandonne ensuite en refroidissant des cristaux d'ergotinine. Égouttez, séchez à l'obscurité et conservez ces cristaux à l'abri de la lumière.

CARACT. — Fines aiguilles microscopiques, inodores, incolores, mais se colorant assez rapidement à la lumière, fusibles vers 205° en brunissant. L'ergotinine cristallisée est fortement dextrogyre : en solution à un deux-centième dans l'alcool à 95 centièmes, elle donne $\alpha_{\text{D}} = +335^{\circ}$; en liqueur aqueuse à 5 pour 100, le pouvoir rotatoire de l'ergotinine dissoute à la faveur de deux fois son poids d'acide lactique s'abaisse et devient égal à $\alpha_{\text{D}} = +70^{\circ}$. Elle est insoluble dans l'eau, soluble dans 200 parties d'alcool à 95 centièmes froid et dans 60 parties du même liquide bouillant, moins soluble dans l'éther froid que dans l'alcool froid, soluble très abondamment dans le chloroforme.

L'ergotinine cristallisée est sans action sur le tournesol; c'est une base faible, qui se combine aux acides en formant des sels à réaction acide et facilement décomposables par l'eau; les sels des acides minéraux sont très peu solubles, mais certains acides organiques (lactique, acétique et for-

mique) dissolvent bien l'ergotinine, surtout à l'état concentré. Cette dernière propriété conduit, lorsque l'on veut préparer un soluté aqueux d'ergotinine, à traiter à froid les cristaux finement pulvérisés par l'acide additionné seulement de son volume d'eau; on dilue ensuite le soluté pour l'obtenir au titre désiré.

Essai. — Si l'on délaie des cristaux d'ergotinine dans quelques gouttes d'éther ordinaire, puis qu'on ajoute un peu d'acide sulfurique légèrement nitreux (celui du commerce), préalablement additionné de un cinquième d'eau et refroidi, il se développe une coloration jaune rouge, passant rapidement au violet et au bleu; une affusion d'eau ne fait pas disparaître la coloration produite.

Toxique.

EUCALYPTOL.

TERPANE. CINÉOL. CAJEPUTOL.

Eucalyptolum.

Éq. : $C^{20}H^{18}O^2 = 154.$

F. atom. : $C^{10}H^{18}O = 154.$

Soumettez l'essence d'*Eucalyptus globulus* à des distillations fractionnées répétées, de manière à isoler de deux en deux degrés les portions bouillant entre 172 et 178°; ces portions forment environ les deux tiers de l'essence. Refroidissez ces produits énergiquement au moyen d'un mélange de glace et de sel marin; lorsque chacun d'eux est changé en une masse cristalline, essorez celle-ci à la trompe pendant qu'elle est encore soumise à l'action du mélange frigorifique. Les cristaux obtenus sont formés par l'eucalyptol impur. Liquéfiez-les par l'action de la chaleur; sur le liquide de fusion, renouvelez la cristallisation par

réfrigération et l'essorage. Liquéfiez les seconds cristaux obtenus et conservez le liquide dans un flacon bouché en verre.

CARACT. — Liquide mobile, incolore, dont l'odeur rappelle à la fois la menthe et le camphre, de densité 0,940 à 0°, solidifiable par le froid en donnant des cristaux fusibles à +1°, bouillant à 174° et dépourvu d'action sur la lumière polarisée.

L'eucalyptol est soluble en toutes proportions dans l'alcool absolu, le sulfure de carbone et l'acide acétique cristallisable.

Quand on dissout l'eucalyptol dans 4 fois son volume d'éther de pétrole et qu'on ajoute peu à peu du brome à la liqueur refroidie vers 0°, il se précipite un dérivé d'addition, d'un rouge cinabre, caractéristique.

ESSAI. — L'eucalyptol est miscible à l'essence de térébenthine; quand il est souillé d'alcool, et qu'on le verse dans cette essence, il la trouble.

G

GAÏACOL.

MÉTHYLORTHODIOXYBENZOL. MÉTHYLPYROCATÉCHINE.

Gaiacolum.

Éq. : $C^{14}H^8O^4 = 124$. F. atom. : $\Theta H.C^6H^4.\Theta CH^5 = 124$.

CARACT. — Cristaux prismatiques, du système rhomboédrique, incolores, fusibles à $28^{\circ},5$ en donnant un liquide qui reste en surfusion jusqu'à très basse température. Le gaïacol fondu a pour densité 1,145 à 15° ; il bout à 205° . Il est soluble dans 60 fois son poids d'eau à 20° et dans 7 fois son poids de glycérine officinale ($D=1,242$), miscible avec son poids de glycérine de densité égale à 1,262. Le gaïacol est très soluble dans l'alcool, l'éther, l'acide acétique et un grand nombre de dissolvants organiques; il cristallise par évaporation spontanée de sa solution dans l'éther de pétrole. Il est volatil sans résidu.

Quand il a été séparé de la créosote simplement par distillation fractionnée, le gaïacol est toujours fortement mélangé avec divers phénols, notamment les crésylols et le créosol.

ESSAI. — $0^{\text{gr}},50$ de gaïacol dissous dans 10 centimètres cubes d'alcool à 90° , donnent avec une goutte de perchlorure de fer officinal dilué à $1/20^{\circ}$ une belle coloration *bleue*, semblable à celle de la liqueur cupro-potassique : cette coloration se détruit rapidement. L'addition d'un excès de perchlorure de fer la fait virer au *vert* qui passe ensuite rapidement à l'*acajou*. Agité avec deux fois son volume d'éther de pétrole,

le gaïacol forme un mélange se séparant rapidement en deux couches limpides; le même mélange reste trouble quand le gaïacol est impur. Dissous à froid dans son volume de lessive de soude caustique, le gaïacol donne après refroidissement une masse blanche cristalline.

GALLATE BASIQUE DE BISMUTH¹.

Sub gallas bismuthicus.

Azotate de bismuth officinal cristallisé.	100 grammes.
Acide acétique cristallisable	200 grammes.
Acide gallique.	53 grammes.

Dissolvez l'azotate de bismuth dans l'acide acétique; diluez avec 500 grammes d'eau distillée. Filtrez. Ajoutez ensuite en remuant l'acide gallique dissous dans 1500 gr. d'eau distillée chaude.

Le précipité jaune qui se forme est lavé avec de l'eau tiède jusqu'à élimination complète de l'acide azotique.

Séchez ensuite à 70-80°.

CARACT. — Poudre jaune de soufre, inodore, presque insipide, insoluble dans l'eau, l'alcool et l'éther, ainsi que dans les acides très étendus. L'acide sulfurique étendu dissout à chaud le gallate de bismuth; l'acide azotique concentré agit peu à froid mais le dissout à chaud avec dégagement de vapeurs nitreuses.

La lessive de soude le dissout facilement et sans précipitation d'oxyde de bismuth.

Il se colore en noir par l'hydrogène sulfuré et les sulfures alcalins.

1. Ce produit a encore été désigné sous le nom de *dermatol* (marque déposée).

H

HOMATROPINE.

Homatropina.

Éq. : $C^{32}H^{21}AzO^6 = 275$.

F. atom. : $C^{16}H^{21}AzO^5 = 275$.

CARACT. — Petits prismes incolores, fusibles vers 98° , sans odeur, à saveur amère, très solubles dans l'alcool et le chloroforme, moins solubles dans l'éther et la benzine. Les solutés ont une réaction très alcaline. Quoique peu soluble dans l'eau, l'homatropine est très hygroscopique.

Elle n'agit pas sur la lumière polarisée.

ESSAI. — L'homatropine doit se dissoudre sans coloration dans l'acide sulfurique concentré ; elle est combustible sans résidu.

En ajoutant à quelques centigrammes d'homatropine quelques gouttes d'acide azotique fumant et en évaporant à siccité au bain-marie, on obtient une coloration violette intense quand on verse sur le résidu un soluté récent de potasse dans l'alcool.

Très toxique.

HYDRASTINE.

Hydrastina.

Éq. : $C^{42}H^{21}AzO^{12} = 385$.

F. atom. : $C^{21}H^{21}AzO^6 = 385$.

Hydrastis Canadensis 1 kilogr.

Alcool à 90 centièmes 6 litres.

Introduisez dans un appareil à déplacement les rhizomes

pulvérisés d'*Hydrastis Canadensis*, versez 2 litres d'alcool et laissez en contact pendant 12 heures. Ouvrez le robinet pour faire écouler le soluté alcoolique et épuisez par lixiviation avec le restant de l'alcool. Ajoutez aux liqueurs réunies de l'acide sulfurique jusqu'à réaction acide, et après 4 heures séparez les cristaux de sulfate de berbérine par filtration. Neutralisez incomplètement le liquide par l'ammoniaque, séparez le sulfate d'ammoniaque et distillez pour recueillir la majeure partie de l'alcool. Ajoutez au résidu 10 fois son volume d'eau froide, filtrez après 24 heures pour séparer les matières résineuses et grasses; le liquide filtré est un soluté impur de sulfate d'hydrastine. Précipitez de ce soluté, par addition d'un excès d'ammoniaque, l'hydrastine que vous recueillerez et dessécherez. Traitez ce produit par 100 fois son poids d'eau acidulée par l'acide sulfurique, filtrez après 24 heures et précipitez de nouveau par l'ammoniaque.

Ce précipité est dissous dans l'alcool bouillant qui dépose en se refroidissant des cristaux jaunes d'hydrastine impure. Purifiez le produit par des cristallisations répétées dans l'alcool bouillant.

CARACT. — L'hydrastine forme des prismes incolores et brillants, appartenant au système orthorhombique. Ces cristaux sont anhydres, amers et fondent à 152° ; ils sont insolubles dans l'eau froide, solubles dans 1^p,75 de chloroforme, 15 parties de benzol, 83 parties d'éther et 120 parties d'alcool. L'hydrastine a une réaction alcaline au tournesol. Elle est lévogyre et donne en solution chloroformique saturée $\alpha_D = -67^{\circ},8$; un soluté aqueux contenant pour 100 parties 4 grammes d'hydrastine, dissoute à la faveur de 2HCl par molécule, donne $\alpha_D = +127^{\circ},3$; le sel est, par conséquent, dextrogyre, alors que la base elle-même est lévogyre.

Toxique.

HYDRASTININE.

Hydrastinina.

Éq. : $C^{22}H^{11}AzO^4 + H^2O^2 = 207$. F. atom. : $C^{11}H^{11}AzO^2 + H^2O = 207$.

CARACT. — L'hydrastinine, obtenue par oxydation de l'hydrastine à l'aide de l'acide azotique, est une poudre blanche, fusible à 116-117°. Elle est peu soluble dans l'eau, soluble dans l'alcool, l'éther, le chloroforme.

Elle forme avec la plupart des acides des sels solubles dans l'eau. Le soluté aqueux de son chlorhydrate présente une faible fluorescence, possède une saveur très amère et n'agit pas sur la lumière polarisée.

Toxique.

I

IODURE DE SODIUM (*Corrigendum*)

Codex, page 229.

L'iodure de sodium, lorsqu'il cristallise dans l'eau au-dessus de 40°, forme des cristaux cubiques, anhydres, qui constituent l'iodure de sodium officinal. Le même sel peut être obtenu également anhydre, mais non cristallisé, par évaporation à siccité de son soluté.

Lorsque la cristallisation dans l'eau s'opère au-dessous de 40°, à la température ordinaire par exemple, l'iodure de sodium se dépose en longs prismes clinorhombiques, contenant 2 molécules d'eau de cristallisation, soit 17,58 d'eau pour 100 de sel. Cet iodure de sodium hydraté fond à une douce chaleur, s'effleurit à l'air sec, mais est déliquescent dans l'air humide. Bien qu'il constitue le plus souvent l'iodure de sodium cristallisé du commerce, il n'est pas cependant l'iodure de sodium officinal. Dans le cas où le pharmacien en ferait usage, la dose à employer dans les préparations devra être multipliée par 1.213.

ESSAI. — L'iodure de sodium officinal, qu'il soit amorphe ou cristallisé, ne doit pas perdre de son poids quand on le maintient dans une étuve à 100°.

L

LACTATE DE STRONTIANE.

*Lactas stronticus.*Éq. : $\text{C}^6\text{H}^5\text{SrO}^6 + 3\text{HO} = 159,5$. F. atom. : $(\text{C}^3\text{H}^3\text{O}^3)^2\text{Sr} + 3\text{H}^2\text{O} = 319$.

Carbonate de strontiane 100 grammes.

Acide lactique Q. S.

Dans une capsule de porcelaine, délayez le carbonate de strontiane dans 500 grammes d'eau distillée, et chauffez le mélange au bain-marie. Ajoutez peu à peu l'acide lactique, en agitant : l'acide carbonique se dégage. Employez une quantité d'acide lactique insuffisante pour dissoudre la totalité du carbonate de strontiane. Continuez à chauffer au bain-marie bouillant, en ajoutant au besoin un excès de carbonate de strontiane, jusqu'à neutralisation du liquide.

Filtrez la liqueur chaude, puis évaporez à la température de 60 à 80°; le liquide se prend en masse par refroidissement. Essorez et laissez sécher à l'air dans un endroit chaud.

Sel neutre très soluble dans l'eau.

ESSAI. — Le soluté acidulé par l'acide acétique ne doit pas précipiter par addition de chromate de potasse.

M

MENTHOL.

CAMPBRE DE MENTHE.

Mentholum.

Éq. : $C^{20}H^{20}O^2 = 156$. F. atom. : $C^{10}H^{19}(OH) = 156$.

CARACT. — Aiguilles prismatiques, transparentes et incolores, présentant avec intensité l'odeur et la saveur de l'essence de menthe poivrée, de densité 0,890 à 15°, fusibles à 42° en un liquide bouillant à 210°. Le menthol est peu soluble dans l'eau, très soluble dans l'alcool, l'éther, l'acide acétique cristallisable, l'éther de pétrole. Il est lévogyre ; $\alpha_D = -50^{\circ},1$ en solution alcoolique à 10 pour 100, à la température de 18°.

Le menthol doit avoir subi une cristallisation dans l'alcool. Ainsi purifié, il se solidifie après fusion en donnant une masse cristalline solide.

MÉTHYLACÉTANILIDE¹.

Methylacetanilidum.

Éq. : $C^4H^2O^2 [C^2H^2 (C^{12}H^7Az)] = 147$. F. atom. : $CH^3 . CO . Az (CH^3) . C^6H^5 = 147$.

CARACT. — Cristaux prismatiques, incolores, solubles dans 60 parties d'eau froide et dans environ 2 parties d'eau

1. Ce produit a encore été désigné sous le nom d'*exalgine* (marque déposée).

chaude, très solubles dans l'alcool. Le méthylacétanilide sec fond à 102° ; sous l'eau, le point de fusion s'abaisse à 90° ; le liquide de fusion distille sans altération vers 245° .

L'acide chlorhydrique concentré ou la potasse l'hydratent et le transforment en monométhylaniline et en acide acétique.

ESSAI. — Décomposé par ébullition avec l'acide chlorhydrique, le méthylacétanilide donne une liqueur qui, saturée par l'ammoniaque, ne doit pas se colorer en violet par addition de chlorure de chaux.

N

NAPHTOL α .NAPHTYLOL α .Naphtolum α .Éq. : $C^{20}H^{10}O^2 = 144$.F. atom. : $C^{10}H^7(OH) = 144$.

CARACT. — Aiguilles brillantes, incolores, dont l'odeur rappelle celle du phénol, de densité 1,224 à 4°, fusibles à 96° en un liquide incolore, bouillant à 278-280°. La vapeur d'eau l'entraîne abondamment à la distillation. A froid, l'eau ne dissout pas sensiblement le naphthol α ; elle le dissout notablement à chaud; l'alcool, l'éther, le chloroforme et la benzine le dissolvent abondamment.

ESSAI. — En ajoutant du perchlorure de fer à un soluté aqueux et tiède de naphthol α , il se précipite des flocons violets de dinaphthol. Quand on mélange 1 centimètre cube d'eau sucrée avec 2 gouttes d'un soluté alcoolique à 20 pour 100 de naphthol α , le liquide se trouble par précipitation partielle du naphthol; en additionnant ce mélange trouble d'une ou deux fois son volume d'acide sulfurique concentré et en agitant, il se produit aussitôt une coloration violette; enfin, par addition d'eau à la liqueur, il se forme un précipité violet. Cette réaction, bien qu'elle ne soit pas propre exclusivement au naphthol α , suffit cependant pour distinguer celui-ci du naphthol β qui ne la présente pas.

Le naphthol α doit être combustible sans résidu.

NAPHTOL β .ISONAPHTOL. NAPHTYLOL β .Naphtolum β .Éq. : $C^{20}H^{80}O^2 = 144$.F. atom. : $C^{10}H^7(OH) = 144$.

CARACT. — Lamelles cristallines, brillantes, incolores, présentant une légère odeur de phénol et une saveur brûlante, fusibles à 125° en un liquide incolore, bouillant à 286° . Le naphtol β est peu entraîné à la distillation par la vapeur d'eau sous la pression normale. Il se dissout dans 1000 parties d'eau froide et dans 75 parties d'eau bouillante, dans son propre poids d'éther et dans un peu moins de son poids d'alcool; la benzine et le chloroforme le dissolvent facilement; il se dissout dans 50 fois son poids d'ammoniaque.

ESSAI. — Le naphtol β ne donne pas avec le sucre et l'acide sulfurique la réaction indiquée plus haut pour le naphtol α .

Son soluté aqueux saturé à chaud montre une fluorescence violette après addition d'ammoniaque; il ne doit pas se colorer en violet par le perchlorure de fer qui lui donne une teinte verdâtre.

Une pastille de potasse caustique placée dans un soluté chloroformique de naphtol β se colore en bleu après une simple ébullition; le chloroforme employé doit être exempt d'alcool. Le naphtol α présente la même réaction.

Un soluté alcoolique de naphtol β , additionné d'un volume égal d'acide azotique, se colore en rouge cerise lorsqu'on y fait tomber quelques gouttes d'azotate acide de mercure.

Le naphtol β doit être combustible sans résidu.

OBS. — A défaut d'indication spéciale, c'est le naphtol β qui sera employé.

O

OXYDE DE BISMUTH HYDRATÉ.

Oxydum bismuthicum.

Azotate neutre de bismuth du Codex.	100 grammes.
Eau distillée contenant par litre 150 grammes d'acide azotique officinal.	1000 grammes.
Ammoniaque	Q. S.

Dissolvez l'azotate de bismuth dans l'eau acidulée. Précipitez par l'ammoniaque en léger excès, laissez quelque temps en contact pour décomposer les sous-sels qui auraient pu se former. Lavez ensuite l'oxyde, par décantation, avec de l'eau froide jusqu'à ce que cette eau de lavage ne contienne plus d'azotates et ne donne plus de résidu sensible par évaporation.

P

PARALDÉHYDE.

ÉLALDÉHYDE.

Paraldehyda.

Éq. : $(C^4H^4O^2)^3 = 132$. F. atom. : $(C^2H^4O)^3 = 132$.

CARACT. — Liquide limpide, incolore, neutre, à odeur éthérée particulière, à saveur brûlante, de densité 0,999 à 15°, solidifiable par le froid en une masse cristalline fusible à +12°. La paraldéhyde bout à 124°; mais la distillation provoque son dédoublement partiel en aldéhyde. La paraldéhyde est miscible à l'éther et à l'alcool; elle est soluble dans 8 fois son poids d'eau froide en donnant une liqueur qui se trouble par la chaleur et abandonne vers 100° près de la moitié du produit dissous. Elle est facilement dédoublable en aldéhyde, par distillation en présence d'une petite quantité d'acide sulfurique.

Q

QUASSINE CRISTALLISÉE.

*Quassina cristallisata.*Éq. : $C^{64}H^{42}O^{20} = 500.$ F. atom. : $C^{32}H^{42}O^{10} = 500.$

CARACT. — Cristaux sous forme de lamelles rectangulaires, solubles dans 50 parties d'alcool à 85 centièmes et dans 2 parties de chloroforme, peu solubles dans l'éther ou l'éther de pétrole, solubles dans environ 400 parties d'eau à 22°. Les acides et les solutés d'alcalis caustiques dissolvent la quassine. Point de fusion : 210°.

La quassine dévie à droite le plan de polarisation. En solution dans l'alcool à 95 centièmes, elle donne $\alpha_D = + 37^{\circ},8.$

R

RÉSORCINE.

MÉTADIOXYBENZINE.

Resorcina.

Éq. : $C^{12}H^6O^4 = 110$. F. atom. : $C^6H^4(OH)^2 = 110$.

CARACT. — Prismes rhomboïdaux, incolores, parfois très volumineux, de densité 1,2717 à 15°, fusibles à 119°. La résorcine bout à 276°,5 mais se sublime dès une température inférieure; la vapeur d'eau l'entraîne à la distillation. 1 partie d'eau dissout 0^p,86 de ce corps à 0°, 1^p,47 à 12°,5 et 2^p,28 à 30°. La solubilité dans l'alcool et dans l'éther est plus grande encore; elle est à peu près nulle dans le chloroforme. La résorcine présente une saveur très sucrée mais désagréable.

ESSAI. — Le soluté aqueux de résorcine se colore en violet par le perchlorure de fer dilué; elle réduit le réactif cupropotassique et l'azotate d'argent ammoniacal. Lorsqu'on chauffe la résorcine cristallisée avec 2 ou 3 fois son poids d'anhydride phtalique, dans un tube à essais, en maintenant le mélange en ébullition pendant quelques minutes, on obtient une masse fondue qui, dissoute dans l'eau alcalinisée par la soude, forme une liqueur présentant la fluorescence verte intense de la fluorescéine.

OBSERV. — La résorcine officinale doit avoir été purifiée par cristallisation dans la benzine, puis sublimée, de manière à ne pas conserver l'odeur de cet hydrocarbure.

S

SALICYLATE D'ANALGÉSINE¹.

Salicylas analgesinicus.

Éq. : $C^{22}H^{12}Az^2O^2.C^{14}H^6O^6 = 526$. F. atom. : $C^{41}H^{12}Az^2O.C^7H^6O^5 = 526$.

CARACT. — Cristaux incolores, inodores, se présentant sous forme de paillettes. Saveur faiblement amère et un peu sucrée. Point de fusion : 91°. Le salicylate d'analgésine est soluble dans environ 200 parties d'eau à 15° et dans 25 parties d'eau bouillante, facilement soluble dans le chloroforme, l'alcool et l'éther. Ces solutés rougissent le tournesol; en les traitant par les acides et les bases on sépare l'acide salicylique et l'analgésine.

ESSAI. — Le salicylate d'analgésine donne, avec le perchlorure de fer, la coloration violette, caractéristique de l'acide salicylique.

On peut, en agitant le salicylate d'analgésine avec de l'éther et de l'eau additionnée d'un réactif approprié, isoler successivement chacun des deux éléments qui le constituent. L'éther, séparé par distillation, abandonne l'analgésine quand le réactif est un alcali; il fournit l'acide salicylique si l'on a employé de l'acide chlorhydrique. Les deux composants du salicylate d'analgésine, ainsi isolés, doivent présenter les propriétés et les points de fusion de l'acide salicylique (158°) et de l'analgésine (115°).

1. Ce produit a encore été désigné sous le nom de *salipyrine* (marque déposée).

Le salicylate d'analgésine doit renfermer 57,7 pour 100 d'analgésine et 42,3 d'acide salicylique.

SALICYLATE BASIQUE DE BISMUTH.

Sub salicylas bismuthicus.

Acide salicylique. 100 grammes.

Oxyde de bismuth hydraté Q. S.

(correspondant environ à 150 grammes d'oxyde anhydre).

Placez dans une capsule l'acide salicylique délayé dans 1 litre d'eau distillée et ajoutez l'oxyde de bismuth. Chauffez en remuant sans aller jusqu'à l'ébullition. Employez un léger excès d'acide salicylique, de manière à conserver finalement la liqueur acide. Laissez refroidir. Recueillez le précipité sur une toile et lavez à froid à plusieurs eaux, sans prolonger le contact, afin d'éviter la décomposition du produit.

Desséchez ensuite le salicylate basique à une température ne dépassant pas 80°.

CARACT. — Poudre blanche, sans odeur, à peu près insoluble dans l'eau, soluble dans les acides azotique et chlorhydrique avec séparation d'acide salicylique.

Le salicylate de bismuth cède tout son acide salicylique à l'alcool bouillant et à l'éther froid. Il doit contenir 61 pour 100 d'oxyde de bismuth.

SALICYLATE DE CRÉSOL.

CRÉSALOL. PARACRÉSALOL. SALICYLATE DE CRÉSYLLOL.

Salicylas cresolicus.

Éq. . $C^{14}H^6 (C^{14}H^6O^6) = 228$. F. atom. : $C^6H^4(OH) . CO^2 . C^7H^7 = 228$.

CARACT. — Le salicylate de crésol est un corps cristallisé,

insipide, doué d'une odeur rappelant celle du salicylate de phénol. Il est insoluble dans l'eau, peu soluble dans l'alcool. Il fond à 36°.

ESSAI. — Chauffé sur une lame de platine, il doit se volatiliser sans laisser de résidu.

Lorsqu'on agite du salicylate de crésol avec 20 fois son poids d'eau chaude, le soluté filtré ne doit pas se colorer en violet au contact d'une goutte de perchlorure de fer.

SALICYLATE D'ÉSÉRINE.

Salicylas eserunicus.

Éq. : $C^{50}H^{21}Az^{50}O^4 \cdot C^{14}H^6O^6 = 413$. F. atom. : $C^{15}H^{21}Az^{50}O^2, C^7H^6O^5 = 413$.

Ésérine	10 grammes.
Acide salicylique	5 gr. 25.
Éther à 66°.	Q. S.

Dissolvez séparément l'ésérine et l'acide salicylique dans les moindres quantités possibles d'éther.

Mélangez les deux solutés étherés ; il se forme un précipité cristallin qu'on lave à l'éther jusqu'à ce que celui-ci soit devenu incolore et neutre.

En faisant recristalliser le salicylate d'ésérine dans l'alcool additionné d'éther, on l'obtient sous forme de beaux cristaux prismatiques, incolores, ou un peu jaunâtres, fondant à 181-182°, solubles dans 150 parties d'eau froide et dans 22 parties d'alcool à 95 centièmes et à 15°. Les solutés doivent être neutres au papier de tournesol. Le pouvoir rotatoire du salicylate d'ésérine, en solution dans l'alcool à 98 centièmes, est de : $\alpha_D = -82^\circ$.

ESSAI. — Le soluté aqueux se colore fortement en violet par le perchlorure de fer.

En traitant une parcelle de salicylate d'ésérine par l'am-

moniaque à chaud et évaporant la solution au contact de l'air, on obtient un résidu bleu, soluble dans l'eau et dans l'alcool; la couleur bleue intense, ainsi produite, vire au rouge par addition de quelques gouttes d'acide acétique et devient dichroïque.

Le salicylate d'ésérine est combustible sans résidu.

Très toxique.

SALICYLATE DE NAPHTOL β

BÉTOL.

Salicylas naphhtolicus β .

Éq. : $C^{20}H^6 (C^{14}H^6O^6) = 264$. F. atom. : $C^6H^4(OH) . G\Theta^2 . C^{10}H^7 = 264$.

CARACT. — Lamelles incolores, presque inodores, insipides, à réaction très faiblement acide, fusibles à 95° , insolubles dans l'eau froide, solubles dans 140 parties d'alcool à 95 centièmes à la température de 15° , très solubles dans le chloroforme, assez solubles dans l'éther et la benzine.

ESSAI. — Soumis à l'ébullition avec un soluté de soude caustique, le salicylate de naphhtol β se dédouble par hydratation en acide salicylique et naphhtol β . Une addition d'acide sulfurique dilué précipite les deux corps du soluté ainsi obtenu. On lave le précipité sur le filtre et on le traite par une solution de carbonate de soude qui dissout l'acide salicylique et laisse intact le naphhtol β . Tous les deux sont séparément reconnus par leurs réactions caractéristiques.

Le salicylate de naphhtol β ne doit contenir à l'état libre ni l'acide salicylique ni le naphhtol β . Lorsqu'on le traite à froid par un soluté dilué de carbonate de soude, la liqueur obtenue ne doit pas contenir d'acide salicylique. Une parcelle de salicylate de naphhtol β , en solution chloro-

formique, essayée avec la potasse ou avec l'azotate acide de mercure, ne doit pas donner les réactions du naphthol β .

SALICYLATE DE PHÉNOL¹.

SALICYLATE DE PHÉNYLE.

Salicylas phenolicus.

Éq. : $C^{12}H^4(C^{14}H^6O^6) = 214$.

F. atom. : $C^6H^4(OH) \cdot C^6O^2 \cdot C^6H^5 = 214$.

CARACT. — Poudre cristalline blanche, d'une odeur et d'une saveur fortement aromatiques, fondant à 42° en un liquide incolore, brûlant avec une flamme fuligineuse sans laisser de résidu. Le salicylate de phénol est insoluble dans l'eau froide, soluble dans 10 parties d'alcool froid, très soluble dans l'éther et le chloroforme, soluble dans la benzine, la vaseline, les huiles fixes et les essences. Chauffé avec la lessive de soude, il se décompose : en ajoutant au produit de la réaction refroidi un excès d'acide chlorhydrique, il se dépose de l'acide salicylique, et on perçoit l'odeur du phénol.

ESSAI. — Si l'on agite du salicylate de phénol avec 50 fois son poids d'eau froide et si l'on filtre, le liquide ne doit pas être coloré en violet par une goutte de perchlorure de fer et ne doit éprouver aucun changement par le nitrate d'argent, non plus que par le nitrate de baryte.

Chauffé suffisamment sur une lame de platine, il ne laisse pas de résidu.

SALICYLATE DE SOUDE (*Corrigendum*).

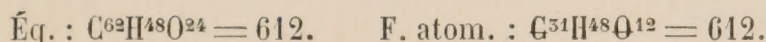
Codex, page 274.

Le salicylate de soude est soluble dans son poids d'eau froide.

1. Ce produit est encore connu sous le nom de *salol* (marque déposée).

STROPHANTINE.

Strophantina.



CARACT. — La strophantine du *Strophantus Kombé* est une substance blanche, très amère, cristallisée en paillettes groupées autour d'un centre, présentant un aspect micacé. Elle forme un hydrate qui, chauffé à l'étuve, fond au-dessous de 100° ; cet hydrate perd son eau dans le vide sec. La strophantine desséchée ne fond pas nettement, mais prend l'état pâteux vers 165° , en s'altérant assez rapidement. Cette substance chauffée à l'air brûle sans laisser de résidu.

Une partie de strophantine se dissout dans 45 parties d'eau à $+18^{\circ}$; le soluté mousse par l'agitation. Elle est soluble dans 15 fois son poids d'alcool absolu froid et dans environ 4 fois son poids d'alcool bouillant; par évaporation de l'alcool, elle se dépose sous forme de vernis. Soluble également dans la glycérine, elle est insoluble dans l'éther, le chloroforme, le sulfure de carbone et la benzine.

Elle dévie à droite le plan de la lumière polarisée; avec un soluté contenant 2,5 de strophantine pour 100 parties d'eau, on a $\alpha_p = +50^{\circ}$.

Le soluté de strophantine ne réduit pas directement la liqueur cupro-potassique; après avoir été chauffé avec l'acide chlorhydrique ou de l'acide sulfurique, il laisse déposer par refroidissement des cristaux de *strophantidine*, et la liqueur réduit alors le soluté cupro-alcalin; la strophantine est donc un glucoside.

ESSAI. — La strophantine ne précipite pas les réactifs généraux des alcaloïdes; toutefois le tannin donne lieu à un précipité blanc abondant, soluble dans un excès du gluco-

side. Si on touche un cristal de strophanthine avec de l'acide sulfurique, on obtient une coloration vert émeraude qui passe au rouge brun, puis au noir. L'acide chlorhydrique détermine à chaud une coloration verte.

Très toxique.

SULFATE DE SPARTÉINE.

Sulfas sparteineus.

Lq. : $C^{50}H^{26}Az^2 \cdot S^2H^2O^8 + 5H^2O^2 = 422$. F. atom. : $C^{45}H^{26}Az^2 \cdot H^2SO^4 + 5H^2O = 422$.

Le sulfate de spartéine cristallise dans l'eau, tantôt anhydre, tantôt hydraté; les hydrates cristallisés contiennent 3, 5 ou 8 molécules d'eau : le sel cristallisé avec 5 molécules d'eau constitue le sulfate de spartéine officinal.

CARACT. — Cristaux rhomboédriques, incolores, très solubles dans l'eau, solubles dans l'alcool, insolubles dans l'éther; perdant, à 110°, 21 pour 100 d'eau de cristallisation. Le sulfate desséché fond à 138°.

Le soluté aqueux est très amer et lévogyre : un soluté aqueux à 5 pour 100 de sulfate officinal donne α_p — 21°,6.

T

TERPINE.

DIHYDRATE DE TÉRÉBENTHÈNE. HYDRATE DE TERPILÈNE.

Terpina.

Éq. : $C^{20}H^{16}(H^2O^2)^2 + H^2O^2 = 190$. F. atom. : $C^{10}H^{18}(OH)^2 + H^2O = 190$.

Acide azotique du commerce.	59 grammes.
Eau.	11 grammes.
Alcool à 85 centièmes.	50 grammes.
Essence de térébenthine de Bordeaux <i>ré-</i> <i>ment rectifiée</i>	200 grammes.
Soude caustique liquide.	Q. S.

Introduisez l'acide et l'eau dans un cristalliseur, laissez refroidir, ajoutez l'alcool puis l'essence de térébenthine; recouvrez le cristalliseur d'un papier à filtrer et laissez réagir dans un endroit frais, en ayant soin d'agiter de temps en temps. Après quelques jours, des cristaux de terpine commencent à se déposer. Lorsque leur quantité cesse d'augmenter, versez le mélange dans un entonnoir garni d'un filtre d'amiante, égouttez les cristaux, lavez-les avec très peu d'eau froide additionnée d'une petite proportion de carbonate de soude, et essorez-les avec soin. Remplacez le liquide dans le cristalliseur, neutralisez-le par la soude, abandonnez le mélange à lui-même; de nouveaux cristaux de terpine se déposent. Séparez ces seconds cristaux et traitez-les comme les premiers.

Dissolvez les cristaux obtenus dans le moins possible d'eau bouillante, en neutralisant la liqueur par le carbonate de soude, filtrez à chaud sur un filtre mouillé, refroidissez rapidement la liqueur filtrée, et agitez-la constamment, de façon à produire une cristallisation troublée; versez le mélange dans un entonnoir garni d'un tampon de coton, essorez les cristaux à la trompe, lavez-les de la même manière avec très peu d'eau froide. Si les cristaux sont colorés, répétez la cristallisation troublée dans l'eau chaude. Dissolvez une dernière fois dans l'eau bouillante le produit bien essoré, filtrez et laissez refroidir lentement. Les cristaux de terpine déposés sont enfin séparés par décantation, égouttés et séchés à l'air entre deux feuilles de papier buvard; on les conserve dans un flacon bouché.

CARACT. — Prismes rhomboïdaux droits, incolores, inodores, limpides, contenant une molécule d'eau de cristallisation qu'ils perdent à 100° et même dès la température ordinaire quand on les expose dans une atmosphère maintenue sèche. Les cristaux fondent à 116° en perdant de l'eau de cristallisation; le produit desséché bout à 258° . La terpine est soluble dans 250 parties d'eau froide et dans 52 parties d'eau bouillante, très soluble dans l'alcool et dans l'éther, soluble dans la glycérine, insoluble dans l'éther de pétrole. Chauffée à l'ébullition avec de l'acide sulfurique dilué de 50 fois son volume d'eau, la terpine donne des vapeurs de terpinol dont l'odeur caractéristique rappelle celle des fleurs de jacinthe.

TRIONAL.

DIÉTHYLSULFONE-MÉTHYLÉTHYL-MÉTHANE.

Trionalis.

Éq. : $C^{16}H^{18}S^4O^8 = 242$. F. atom. : $(C^2H^5)(CH^5) : C : (SO^2.C^2H^5)^2 = 242$.

CARACT. — Le trional cristallise en tables prismatiques brillantes, présentant une saveur amère, fondant à 76° . Il est peu soluble dans l'eau froide : 1 gramme exige 520 grammes d'eau pour se dissoudre ; il est plus soluble dans l'eau chaude et se dissout encore mieux dans l'alcool et dans l'éther.

Le soluté aqueux, évaporé et refroidi, abandonne le produit sous forme d'un corps huileux, susceptible de rester longtemps en surfusion.

SUPPLÉMENT A LA TROISIÈME PARTIE

PHARMACIE GALÉNIQUE

SUPPLÉMENT A LA TROISIÈME PARTIE

PHARMACIE GALÉNIQUE

C

COLLODION IODOFORMÉ.

Collodion cum iodoformo.

Iodoforme.	1 gramme.
Collodion élastique.	9 grammes.

Faites dissoudre et conservez dans un flacon bouchant bien.

COTON HYDROPHILE.

Xylum preparatum.

Sous le nom de *coton hydrophile* on désigne du coton blanchi, privé des matières grasses et résineuses qui imprègnent naturellement les fibres et les empêchent d'être mouillées par les liquides aqueux.

On prépare ce coton en immergeant, pendant quelques instants, le coton cardé du commerce dans l'eau bouillante légèrement alcalinisée par la soude ou la potasse : on exprime et on plonge ensuite dans un soluté aqueux de chlorure de chaux à 5 pour 100. Après un contact de quelques minutes, on exprime de nouveau le coton, on le rince à l'eau pure, puis à l'eau très légèrement acidulée par l'acide chlorhydrique. On fait sécher après un dernier lavage à l'eau pure, prolongé jusqu'à ce que le coton, essoré puis comprimé sur une feuille de tournesol bleu, ne la rougisse plus. Le coton tissé, soumis aux mêmes traitements, acquiert des propriétés semblables.

ESSAI. — Le coton hydrophile doit être blanc ; un flocon que l'on dépose à la surface de l'eau doit s'imbiber spontanément de ce liquide.

Un flocon de coton hydrophile imprégné d'eau distillée, abandonné pendant une heure puis exprimé, doit fournir un liquide neutre et ne se troublant pas par l'addition d'oxalate d'ammoniaque et d'azotate d'argent.

COTONS MÉDICAMENTEUX.

Xyla medicamentosa.

On donne le nom de cotons médicamenteux à des masses de coton cardé (ouate) ou tissé, qu'on a imprégnées d'une préparation pharmaceutique. On les prépare de la même manière que les gazes médicamenteuses (voy. *Gazes médicamenteuses*), avec le coton cardé ou tissé rendu hydrophile.

CRÉOSOTE DU GOUDRON DE BOIS (*Corrigendum*).

Codex, page 194.

CARACT. — Liquide complexe, légèrement oléagineux, très réfringent, incolore mais se colorant en jaune à la lumière, caustique, doué d'une odeur forte et particulière ainsi que d'une saveur brûlante, bouillant entre 200° et 220°, de densité comprise entre 1,08 et 1,09, peu soluble dans l'eau froide, plus soluble dans l'eau chaude, miscible avec l'alcool, l'éther, la benzine, le chloroforme et les huiles grasses, soluble dans la glycérine officinale.

ESSAI. — La créosote est neutre au tournesol; elle se dissout entièrement dans les solutés concentrés de potasse ou de soude, et l'eau ajoutée à la liqueur forme un liquide limpide, non troublé par des hydrocarbures précipités que la créosote peut renfermer; mélangée avec son poids de collodion, elle ne provoque pas la précipitation du fulmicoton; agitée avec 5 fois son volume d'ammoniaque officinale, elle ne se dissout qu'en très faible proportion et, après repos, son volume n'a pas notablement diminué.

En dissolvant X gouttes de créosote dans 10 centimètres cubes d'alcool à 90 centièmes, on obtient, par addition d'une goutte de soluté de perchlorure de fer officinal à 1 vingtième, une coloration *bleue violette*, qui passe au *vert* par une nouvelle addition de soluté de perchlorure de fer, puis devient *vert sale* par un excès du même réactif; cette dernière coloration se détruit ensuite rapidement et devient *acajou*.

Quand elle a été additionnée de produits analogues retirés du goudron de houille, la créosote présente une densité

plus faible; elle se dissout plus abondamment dans l'ammoniaque.

La créosote officinale est un mélange complexe contenant du gaïacol, du créosol (éther méthylique de l'homopyrocatechine) et des phénols monoatomiques, parmi lesquels les trois crésylols et de l'ortho-éthylphénol.

Une bonne créosote officinale présente la composition moyenne suivante :

Gaïacol	20
Créosol	40
Phénols monoatomiques.	40
	100

Les phénols monoatomiques doivent contenir environ 15 pour 100 de crésylols.

D

DIASTASE.

MALTINE.

Diastasa.

Orge germé desséché. Q. V.

Prenez de l'orge germé, dont la tigelle ait atteint les deux tiers de la longueur du grain et desséché à 50° (malt); broyez au moulin, puis traitez la poudre par 2 parties d'eau à la température ambiante; remuez de temps en temps et, après cinq à six heures de contact, passez avec

expression; filtrez; ajoutez à la liqueur obtenue deux fois son volume d'alcool à 95 centièmes. Le précipité qui se forme est recueilli sur des filtres, puis étendu en couches minces sur des lames de verre et desséché rapidement dans un courant d'air à une température ne dépassant pas 45°.

CARACT. — La *diastase* constitue une poudre de couleur blanc jaunâtre ou des lamelles translucides. Sous ces deux formes, qui résultent de son mode d'évaporation, elle doit être en partie soluble dans l'eau; un peu soluble dans l'alcool faible, elle est insoluble dans l'alcool fort. Elle change l'amidon en *dextrines* et *maltose*.

La diastase doit transformer en sucre réducteur 50 fois son poids de fécule de pommes de terre ou d'amidon.

ESSAI. — *Dix centigrammes* de diastase sont dissous dans 100 grammes d'empois renfermant 6 grammes de fécule de pommes de terre ou d'amidon. On chauffe à 50°, au bain-marie, pendant six heures; on doit alors obtenir un liquide fluide, *filtrant facilement* et décolorant 5 fois son volume de liqueur cupro-potassique normale.

N. B. — *Dix centimètres cubes* de liqueur cupro-potassique normale sont décolorés par 0^{gr},05 (cinq centigrammes) de glucose.

E

ÉLIXIR CRÉOSOTÉ.

RHUM CRÉOSOTÉ.

Elixir cum creosota.

Créosote officinale.	15 grammes.
Rhum.	985 grammes.

Mélangez et filtrez.

Une cuillerée à bouche renferme environ 0^{gr},20 (vingt centigrammes) de créosote.

EXTRAIT DE CASCARA SAGRADA.

Extractum cascaræ sagradæ alcoole paratum.

Écorce sèche de cascara sagrada	1000 grammes.
Alcool à 60 centièmes	6000 grammes.

Réduisez l'écorce de cascara en poudre demi-fine que vous passerez au tamis n° 70 et que vous introduirez ensuite dans un appareil à déplacement. Versez sur cette poudre, modérément tassée, la quantité d'alcool nécessaire pour qu'elle en soit pénétrée dans toutes ses parties; fermez alors l'appareil et laissez les deux substances en contact pendant 12 heures. Au bout de ce temps, rendez l'écoulement libre et faites passer sur la poudre le reste de l'alcool prescrit.

Distillez la liqueur pour en retirer l'alcool et concentrez au bain-marie en consistance d'extrait mou.

Préparez de la même manière les extraits alcooliques de :

Hamamelis virginica (écorce et feuille),
Hydrastis canadensis (rhizome),
Noix de kola (semence),
Strophantus Kombé (semence).

EXTRAIT D'EVONYMUS ATRO-PURPUREUS.

ÉVONYMINE BRUNE.

Extractum evonymi.

Écorces de racines d' <i>Evonymus</i> pulvérisées (tamis n° 70).	1000 grammes.
Alcool à 60 centièmes	6 litres.
Sucre de lait pulvérisé.	20 grammes.

Humectez la poudre avec la moitié de son poids d'alcool et introduisez le mélange dans un appareil à déplacement : après avoir abandonné la masse pendant 24 heures dans l'appareil, tassez-la et lessivez-la avec le reste de l'alcool ; déplacez ensuite l'alcool par de l'eau ; distillez les liqueurs alcooliques ; filtrez le résidu de la distillation et évaporez-le au bain-marie, jusqu'à consistance d'extrait mou ; reprenez par l'eau distillée, filtrez et évaporez de nouveau au bain-marie en consistance d'extrait un peu ferme.

Ajoutez alors le sucre de lait pulvérisé, qui est destiné à empêcher la séparation d'une petite quantité de matières grasses et résineuses ; mélangez intimement et terminez la dessiccation à l'étuve.

Pulvérisez le produit desséché ; renfermez-le dans des flacons bien secs et bouchant hermétiquement.

F

FUMIGATION DE CHLORE (*Corrigendum*).*Codex*, page 427.

Chlorure de sodium pur.	250 grammes.
Bioxyde de manganèse	250 grammes.
Acide sulfurique du commerce	700 grammes.
Eau	500 grammes.

Ces proportions doivent être substituées à celles qui sont indiquées dans le *Codex*.

G

GAZES MÉDICAMENTEUSES.

Lineamenta medicamentosa.

On donne le nom de gazes médicamenteuses à des tissus de coton très légers, qu'on a imprégnés d'une préparation pharmaceutique. Les plus employées sont les gazes à l'iodoforme, au phénol, au salicylate de phénol, à l'acide borique et au chlorure mercurique.

La gaze mousseline employée sera la variété connue sous le nom de *blanc chiffon*, tissée sur une largeur de 0^m,70. Elle sera blanche, non apprêtée et surtout non amidonnée. Elle devra en outre, suivant l'usage auquel on la destine, répondre à la parité soit de 11 fils en chaîne sur 11 fils de

trame, soit de 15 fils en chaîne sur 15 fils de trame, au centimètre carré. Après purification, le mètre linéaire, sur la largeur de 0^m,70 et sous tension normale, devra peser de 20 à 22 grammes dans le premier cas et de 50 à 52 grammes dans le second.

PURIF. — Avant d'être imprégnée de médicament la gaze doit être purifiée. A cet effet, plongez-la dans l'eau chauffée à 80°, agitez de temps à autre, puis exprimez. Plongez-la ensuite dans l'eau froide, avec laquelle vous la laisserez en contact pendant 24 heures. Retirez-la, puis, après nouvelle expression, plongez-la dans un soluté aqueux d'hypochlorite de soude, marquant 2°,5 à l'aréomètre de Baumé ($D=1,015$). Après une demi-heure de contact, retirez la gaze et lavez-la à grande eau jusqu'à ce que l'eau qu'elle abandonne par expression soit dépourvue d'action décolorante sur le papier de tournesol. Exprimez alors de nouveau et plongez la gaze pendant une demi-heure dans de l'eau renfermant un vingtième de son poids d'acide chlorhydrique; au bout de ce temps, retirez le tissu et lavez-le à grande eau. Lorsque toute réaction acide a disparu, la gaze comprimée sur une feuille de tournesol bleu ne modifiant plus la couleur de celui-ci, exprimez une dernière fois et faites sécher.

GAZE BORIQUÉE.

Lineamentum cum acido borico.

Acide borique pulvérisé	1 000 grammes.
Térébenthine fine.	100 grammes.
Alcool à 90 centièmes.	18 900 grammes.
Gaze préparée	Q. S.

Faites dissoudre l'acide et la térébenthine dans l'alcool,

au bain-marie; laissez refroidir, et opérez comme pour la gaze phéniquée.

1 kilogramme de gaze, après immersion dans le soluté ci-dessus et expression, doit retenir 2^{kg},200 de liquide. La masse humide doit par conséquent peser environ 3^{kg},200.

La gaze contient environ 10 pour 100 de son poids d'acide borique.

GAZE IODOFORMÉE.

Lineamentum cum iodoformo.

Éther à 56°	1350 grammes.
Alcool à 90 centièmes.. . . .	596 grammes.
Huile de ricin.	4 grammes.
Iodoforme.	110 grammes.
Gaze préparée, bien privée d'amidon.	1000 grammes.

Dissolvez l'iodoforme dans le mélange éthéro-alcoolique et ajoutez l'huile de ricin. Roulez la gaze sur un cylindre en bois, que vous disposerez dans une cuve émaillée munie d'un couvercle présentant une fente longitudinale. Versez ensuite le soluté iodoformique, lentement et en malaxant, de façon à imbiber la gaze d'une manière uniforme. Engagez ensuite dans la fente du couvercle l'extrémité libre de la gaze et étirez lentement; coupez-la au fur et à mesure que vous la déroulez, en morceaux de 1 à 2 mètres de longueur, ou même davantage; secouez doucement pour activer l'évaporation du dissolvant. Achevez ensuite la dessiccation, à une température de 25 à 30°, dans une étuve obscure ou munie de carreaux jaunes, pour éviter l'action réductrice de la lumière. Roulez ensuite chaque morceau et enveloppez-le dans du papier parchemin.

Si la quantité de liquide était insuffisante pour imbiber

uniformément la gaze, on pourrait ajouter au soluté iodoformique quantité nécessaire du mélange éthéro-alcoolique préparé dans les proportions indiquées ci-dessus.

Toutes ces opérations doivent être faites dans un endroit largement ventilé et dans des conditions propres à éloigner tout danger de combustion de l'éther.

La gaze ainsi préparée renferme environ 10 pour 100 de son poids d'iodoforme.

GAZE PHÉNIQUÉE.

Lineamentum phenolicum.

Phénol cristallisé.	1 000 grammes.
Alcool à 90 centièmes.	13 500 grammes.
Térébenthine fine.	500 grammes.
Gaze préparée	Q. S.

Disposez la gaze, coupée en bandes de 1 mètre ou de 2 mètres, et pliée en plusieurs doubles, sur une grille placée au fond d'une cuve émaillée, à robinet. Versez le soluté ci-dessus, en quantité suffisante pour immerger complètement le tout et couvrez la cuve. La gaze étant régulièrement mouillée, soutirez le liquide en excès, lequel sert pour une opération suivante. Exprimez légèrement la gaze.

1 kilogramme de gaze doit, après immersion dans le soluté ci-dessus et expression, retenir 1^{kg},650 de liquide; la masse humide doit par conséquent peser 2^{kg},650 environ.

Étendez la gaze et séchez-la à l'étuve, à une température de 25-30°; roulez chaque bande et enveloppez-la dans du papier parchemin.

La gaze phéniquée contient environ 10 pour 100 en poids de phénol.

GAZE AU SALICYLATE DE PHÉNOL.

Lineamentum cum salicylato phenolico.

Salicylate de phénol.	1 000 grammes.
Alcool à 90 centièmes.	15 500 grammes.
Térébenthine fine.	500 grammes.
Gaze préparée	Q. S.

Opérez comme pour la gaze phéniquée.

1 kilogramme de gaze, après immersion dans le soluté ci-dessus et expression, doit retenir 1^{kgr},650 de liquide; la masse humide doit donc peser environ 2^{kgr}650.

Séchez à l'étuve, à une température de 20-25°.

Ainsi préparée, la gaze renferme environ 10 pour 100 en poids de salicylate de phénol.

GAZE AU SUBLIMÉ CORROSIF.

Lineamentum cum chlorureto hydrargyrico.

Chlorure mercurique	10 grammes.
Alcool à 90 centièmes.	14 490 grammes.
Térébenthine fine.	500 grammes.
Gaze préparée	Q. S.

Opérez comme pour la gaze phéniquée.

1 kilogramme de gaze, après immersion dans le soluté ci-dessus et expression, doit retenir 1^{kgr},500 de liquide; par suite, la masse humide doit peser environ 2^{kgr},500.

La gaze contient environ *un millième* de son poids de sublimé corrosif.

GRANULES D'ACONITINE CRISTALLISÉE (*Corrigendum*).*Codex*, page 490.**Granula cum aconitina cristallisata.**

Poudre officinale à 1/100 ^e d'aconitine cristallisée.	1 gramme.
Sucre de lait pulvérisé	5 grammes.
Poudre de gomme arabique	1 gramme.
Mellite simple	Q. S.

Triturez longtemps et soigneusement la poudre officinale d'aconitine cristallisée, avec le sucre de lait. Lorsque le mélange présentera une couleur uniforme, ajoutez la poudre de gomme, triturez de nouveau et versez quantité suffisante de mellite simple pour obtenir une masse pilulaire que vous diviserez en *cent* granules.

Ces granules seront colorés en *rose* et renfermeront chacun *un dixième de milligramme* d'aconitine cristallisée.

On prépare de la même manière et en se conformant au même dosage les granules de :

Digitaline cristallisée (*Corrigendum*),
Azotate d'aconitine cristallisée (*Corrigendum*),
Strophantine (*Addendum*).

H

HUILE DE FOIE DE MORUE CRÉOSOTÉE.

Oleum e jecore morrhuæ cum creosota.

Créosote officinale	15 grammes.
Huile de foie de morue	985 grammes.

Mélangez.

Une cuillerée à bouche renferme environ 0^{gr},20 (vingt centigrammes) de créosote.

P

PANCRÉATINE MÉDICINALE.

Pancreatina.

Pancréas.	1 partie.
Eau.	2 parties.

Les pancréas, débarrassés des parties étrangères qui les accompagnent, sont divisés et délayés dans l'eau légèrement chloroformée pour empêcher l'altération. Après quelque temps de contact, séparez le résidu insoluble, exprimez-le et filtrez le liquide obtenu; recevez-le dans des vases à large surface et évaporez-le rapidement dans un courant d'air, à une température qui ne doit pas dépasser 45°.

CARACT. — Poudre d'un blanc jaunâtre, à peu près entière-

ment soluble dans l'eau : dissout en les changeant en peptones, dans les *solutions neutres*, les matières albuminoïdes ; saccharifie l'amidon.

ESSAI. — La pancréatine médicinale, étant un mélange de trypsine et de diastase, agit à la fois sur les matières protéiques et les substances amylacées. Elle doit dissoudre et changer en peptone 50 fois son poids de fibrine et transformer en sucre réducteur 40 fois son poids de fécule de pommes de terre ou d'amidon. En conséquence, la pancréatine doit être essayée à deux points de vue différents.

1° Pour déterminer sa puissance d'action sur les matières protéiques, opérez de la manière suivante : Délayez à froid, dans 50 grammes d'eau distillée, 0^{gr},20 de pancréatine médicinale et 10 grammes de fibrine essorée.

Chauffez à 50°, au bain-marie ou à l'étuve, pendant 6 heures, sans addition d'acide. Le liquide *filtré* ne doit se troubler que *très légèrement* par l'addition d'acide azotique, et donner très nettement la réaction du biuret (voir à *Peptone*).

Pour effectuer cette dernière réaction, ajoutez au liquide filtré une quantité d'eau suffisante pour qu'il devienne à peu près incolore ; versez-y ensuite un peu de lessive de soude, puis quelques gouttes d'un soluté aqueux de sulfate de cuivre à 2 pour 100 : vous obtiendrez alors une belle coloration violet pourpre.

2° Pour déterminer la puissance d'action de la pancréatine sur les matières amylacées, opérez de la façon suivante : 100 grammes d'empois contenant 6 grammes de fécule ou d'amidon, chauffés pendant 6 heures à 50° avec 0^{gr},10 de pancréatine médicinale, doivent donner un liquide fluide, filtrant facilement et décolorant 4 fois son volume de liqueur cupro-potassique normale.

NOTA. — Dix centimètres cubes de liqueur cupro-potas-

sique normale, sont décolorés par 0^{gr},05 (cinq centigrammes) de glucose pure.

PAPIER AU CHLORURE MERCURIQUE ET AU CHLORURE DE SODIUM.

PAPIER AU SUBLIMÉ CORROSIF ET AU CHLORURE DE SODIUM.

Charta cum chlorureto hydrargyrico et sodico,

Chlorure mercurique.	5 grammes.
Chlorure de sodium pur	5 grammes.
Eau distillée	15 grammes.

Pour imbiber 20 feuilles.

Dissolvez le chlorure mercurique et le chlorure de sodium dans la quantité prescrite d'eau distillée, et filtrez.

Prenez du papier à filtrer, lavez-le soigneusement d'abord avec de l'eau renfermant un millième de son poids d'acide chlorhydrique, puis avec de l'eau pure, et faites sécher. Découpez ensuite en petites feuilles rectangulaires que vous imbiberez, une à une, avec vingt-cinq gouttes normales du soluté de chlorure mercurique et de chlorure de sodium.

Faites sécher à l'étuve à + 50°.

Chaque feuille est destinée à donner, par immersion dans un litre d'eau, un soluté bleu contenant 25 centigrammes de chlorure mercurique; à cet effet, elle doit porter, en outre de l'étiquette rouge réglementaire, la suscription suivante, écrite au carmin d'indigo *soluble* :

SUBLIMÉ CORROSIF : *Vingt-cinq centigrammes.*

POISON.

Dose pour un litre d'eau.

On doit conserver ce papier à l'abri de la lumière et de l'humidité.

PEPTONE MÉDICINALE.

Peptona medicinalis.

On désigne sous ce nom un mélange de composés solubles, résultant de l'action de la *pepsine* ou de la *pancréatine* sur les diverses matières albuminoïdes.

On doit préparer la peptone *médicinale* de la manière suivante :

Viande de bœuf désossée et dégraissée. . . .	1000 grammes.
Eau distillée	5000 grammes.
Pepsine extractive dissolvant 50 fois son poids	
de fibrine.	20 grammes.
Acide chlorhydrique officinal	50 grammes
Bicarbonate de soude	Q. S.

Coupez la viande en petits morceaux et mélangez avec l'eau dans laquelle vous aurez préalablement délayé la pepsine : ajoutez la quantité d'acide chlorhydrique prescrite et faites digérer pendant 6 à 8 heures, à une température constante de 50°, en agitant fréquemment.

L'opération sera terminée lorsque 10 centimètres cubes du liquide filtré et refroidi ne se troubleront plus par l'addition de 30 gouttes d'acide azotique officinal. Filtrez et saturez exactement l'acide par le bicarbonate de soude, puis évaporez à siccité.

CARACT. — Les peptones sont des produits solides, spongieux ou granulés suivant le mode d'évaporation ; leur couleur est blanc jaunâtre, leur saveur légèrement amère et aromatique. Les peptones sont entièrement solubles dans l'eau froide et insolubles dans l'alcool fort.

ESSAI. — Le soluté aqueux de peptone ne doit se troubler

ni par l'action de la chaleur, ni par l'addition d'acide azotique.

Un soluté de peptone, assez dilué pour être incolore, étant additionné d'une petite quantité de lessive de soude, se colore en violet pourpre lorsqu'on y fait tomber quelques gouttes d'un soluté de sulfate de cuivre à 2 pour 100 (réaction du biuret).

PHÉNOL SULFORICINÉ.

Phenol sulforicinatum.

Phénol pur.	20 grammes.
Topique sulforiciné.	80 grammes.

Dissolvez à froid et filtrez. Le mélange doit rester limpide et renferme 20 pour 100 de phénol.

Préparez de la même manière :

La créosote sulforicinée (10 pour 100).

Le salicylate de phénol sulforiciné (15 pour 100).

PILULES DE CRÉOSOTE.

Pilulæ cum creosota.

Créosote officinale	10 grammes.
Poudre de savon amygdalin <i>desséché à l'étuve</i>	Q. S.

Faites 100 pilules molles contenant chacune 0^{gr},10 (dix centigrammes) de créosote.

POUDRE D'ACONITINE AU CENTIÈME.

POUDRE OFFICINALE D'ACONITINE.

Pulvis aconitinini diluta.

Aconitine cristallisée	1 gramme.
Sucre de lait pulvérisé	96 gr. 50.
Carmin n° 40	2 gr. 50.

Triturez longtemps et soigneusement, dans un mortier en verre, l'aconitine avec une petite partie du sucre de lait, ajoutez ensuite le carmin, puis peu à peu le reste du sucre; continuez la trituration jusqu'à ce que vous ayez obtenu une poudre présentant une couleur *absolument uniforme*. Tamisez plusieurs fois pour assurer l'homogénéité du mélange.

Un gramme de cette poudre renferme *un centigramme* d'aconitine cristallisée.

Préparez de même les poudres suivantes :

- Poudre de digitaline cristallisée au centième,
- d'azotate d'aconitine cristallisée au centième,
- de strophanthine au centième.

POUDRE DE CASCARA SAGRADA.

Pulvis cascaræ sagradæ.

Préparez cette poudre comme celle de Colombo (p. 515 du *Codex*).

POUDRE DE SUBLIMÉ CORROSIF ET D'ACIDE TARTRIQUE.

POUDRE DE CHLORURE MERCURIQUE ET D'ACIDE TARTRIQUE.

Pulvis cum chlorureto hydrargyrico et acido tartrico.

Chlorure mercurique pulvérisé.	2 gr. 50
Acide tartrique pur pulvérisé	10 grammes.
Soluté alcoolisé de carmin d'indigo sec à 5 pour 100.	X gouttes.

Mélangez avec soin le chlorure mercurique et l'acide tartrique préalablement pulvérisés, ajoutez la matière colorante et continuez à triturer jusqu'à ce que le mélange présente une coloration uniforme. Laissez sécher à air libre et au besoin dans une étuve légèrement chauffée. Divisez en *dix* paquets égaux.

Chaque paquet est destiné à donner, par dissolution dans un litre d'eau, un liquide bleu contenant 25 centigrammes de chlorure mercurique ; il doit être recouvert de l'étiquette rouge réglementaire et porter en outre la suscription suivante :

SUBLIMÉ CORROSIF : *vingt-cinq centigrammes.*

POISON.

Dose pour un litre d'eau.

S

SIROP DE NARCÉINE.

Syrupus cum narceina.

Narcéine pure	1 gramme.
Acide chlorhydrique pur.	1 gramme.
Alcool à 90°.	28 grammes,
Sirop de sucre préparé à froid	970 grammes.

Délayez la narcéine dans l'alcool; ajoutez l'acide chlorhydrique et mêlez le soluté au sirop; filtrez.

20 grammes de ce sirop renferment 2 centigrammes de narcéine.

SOLUTÉS DE CAFÉINE

POUR INJECTIONS HYPODERMIQUES.

Cafeina aqua soluta.

N° 1. Caféine	2 gr. 50.
Benzoate de soude	3 grammes.
Eau distillée bouillie et refroidie. Q. S. (environ 8 grammes)	
pour obtenir <i>dix centimètres cubes</i> de soluté.	

Triturez à froid, dans un mortier en verre, la caféine et le benzoate de soude, en ajoutant peu à peu l'eau distillée. Après dissolution, filtrez et recevez le liquide dans un flacon bouchant à l'émeri. Pour stériliser le soluté, interposez

un fil entre le goulot et le bouchon, pour prévenir l'adhérence et permettre la sortie de l'air; placez le flacon dans l'eau froide jusqu'à la naissance du col, puis portez l'eau à l'ébullition que vous maintiendrez pendant un quart d'heure; laissez refroidir et fermez ensuite exactement le flacon.

Un centimètre cube de ce soluté renferme vingt-cinq centigrammes de caféine.

- N° 2. Caféine 4 grammes.
 Salicylate de soude 3 grammes.
 Eau distillée bouillie et refroidie. Q. S. (environ 6 grammes).
 pour obtenir *dix centimètres cubes* de soluté.

Dissolvez au mortier, filtrez avec soin et stérilisez le soluté comme il a été dit pour le N° 1.

Un centimètre cube de ce soluté renferme quarante centigrammes de caféine.

SOLUTÉ DE CHLORHYDRATE DE COCAÏNE

POUR INJECTIONS HYPODERMIQUES.

Chlorhydras cocaineus aqua solutus.

- Chlorhydrate de cocaïne cristallisé. 1 gramme.
 Eau distillée bouillie et refroidie. . Q. S. (environ 49 grammes)
 pour obtenir *cinquante centimètres cubes* de soluté.

Faites dissoudre à froid dans un mortier en verre, filtrez et stérilisez comme il a été dit pour le soluté de caféine.

Un centimètre cube de ce soluté renferme deux centigrammes de chlorhydrate de cocaïne.

N. B. — Ce soluté doit être fait au moment du besoin.

Toxique.

Préparez de même le soluté de *nitrate de cocaïne*.

SOLUTÉ DE CHLORHYDRATE BASIQUE DE QUININE

POUR INJECTIONS HYPODERMIQUES.

Subchlorhydras quinicus aqua solutus.

Chlorhydrate basique de quinine. . . 3 grammes.
Analgésine. 2 grammes.
Eau distillée bouillie et refroidie. . . Q. S. (environ 6 grammes)
pour obtenir *dix centimètres cubes* de soluté.

Placez les substances dans un mortier en verre bien nettoyé. Triturez jusqu'à dissolution complète, filtrez puis stérilisez comme il a été dit pour le soluté de caféine.

Un centimètre cube renferme *trente centigrammes* de chlorhydrate basique de quinine.

Le soluté présente une réaction très légèrement alcaline au tournesol.

SOLUTÉ DE CHLORHYDRATE NEUTRE DE QUININE

POUR INJECTIONS HYPODERMIQUES.

Chlorhydras quinicus aqua solutus.

Chlorhydrate neutre de quinine. . . 5 grammes.
Eau distillée bouillie et refroidie . . . Q. S. (environ 6 grammes)
pour obtenir *dix centimètres cubes* de soluté.

Dissolvez à froid, filtrez et stérilisez comme il a été dit pour le soluté de caféine.

Un centimètre cube de ce soluté renferme *cinquante centigrammes* de chlorhydrate neutre de quinine.

Le soluté présente une réaction acide au tournesol.

SOLUTÉ CHLOROFORMIQUE DE GUTTA-PERCHA.

TRAUMATICINE.

Gutta-percha chloroformo aqua soluta.

Gutta-percha purifiée.	10 grammes.
Chloroforme	90 grammes.

Divisez la gutta-percha en lanières minces que vous introduirez dans un flacon bouchant à l'émeri et contenant le chloroforme. Agitez de temps à autre pour faciliter la dissolution. Laissez ensuite déposer; décantez et conservez pour l'usage.

SOLUTÉ OFFICINAL DE DIGITALINE CRISTALLISÉE

AU MILLIÈME.

Digitalina cristallisata aqua soluta.

Digitaline cristallisée	1 gramme.
Glycérine D = 1,250	533 centimèt. cubes.
Eau.	146 centimèt. cubes.
Alcool à 95 centièmes.	Q. S.

Pour faire 1000 *centimètres cubes* de soluté.

Faites dissoudre la digitaline dans une quantité suffisante (environ 500 centim. cubes) d'alcool; ajoutez la glycérine et l'eau, puis assez d'alcool pour obtenir un volume de 1000 centimètres cubes. Filtrez.

Cinquante gouttes, comptées au compte-gouttes normal, ou *un gramme* de ce soluté, renferment *un milligramme* de digitaline cristallisée.

Très toxique.

SOLUTÉ OFFICINAL D'EAU OXYGÉNÉE AU DIXIÈME.

SOLUTÉ DE BIOXYDE D'HYDROGÈNE.

Bi-oxydum hydrogenii dilutum.

ESSAI. — Ce soluté ne doit être que *très légèrement acide* et ne donner qu'un très léger louche par l'addition de chlorure de baryum.

Il ne doit précipiter ni par l'azotate d'argent, ni par l'acide sulfurique dilué.

Cinq centimètres cubes de soluté d'eau oxygénée sont introduits dans un tube gradué, rempli de mercure et renversé dans une cuve pleine de ce métal. Faites alors arriver au contact de l'eau oxygénée un demi-gramme de bioxyde de manganèse pulvérisé et enfermé dans un petit cornet de papier à filtrer. Après dégagement de l'oxygène, transportez le tube dans un vase plein d'eau, laissez refroidir, égalisez les niveaux du mercure à l'intérieur et à l'extérieur du tube gradué et mesurez l'oxygène; vous devez obtenir *au minimum* 50 centimètres cubes de gaz.

SOLUTÉ DE TARTRATE FERRICO-POTASSIQUE.

TEINTURE DE MARS TARTARISÉE.

Tinctura Martis.

Tartrate ferrico-potassique.	1 gramme.
Eau distillée.	4 grammes.

Dissolvez le sel à froid, filtrez et conservez dans un flacon fermant à l'émeri.

T

TEINTURE DE CASCARA SAGRADA.

Tinctura cascaræ sagradæ.

Écorce de cascara sagrada en poudre grossière.	100 grammes.
Alcool à 60 centièmes.	500 grammes.

Faites macérer en vase clos pendant 10 jours, en agitant de temps en temps. Passez avec expression. Filtrez.

Préparez de même les teintures de :

Hamamelis virginica (écorce et feuille),
Hydrastis canadensis (rhizome),
Noix de kola (semence),
Strophantus Kombé (semence).

TERPINOL.

Terpinolum.

Terpine.	100 grammes.
Acide sulfurique.	10 grammes.
Eau	500 grammes.

Versez peu à peu, en agitant, l'acide sulfurique dans l'eau, puis introduisez le mélange, ainsi que la terpine, dans la cornue d'un appareil distillatoire. Portez le tout à l'ébullition. La vapeur d'eau entraîne un liquide huileux, insoluble, qui est le terpinol. Lorsque l'eau cesse

d'entraîner ce produit, laissez déposer les liquides distillés et isolez le terpinol au moyen d'un entonnoir à robinet. Rectifiez-le par distillation, en rejetant les premières parties qui sont chargées d'eau.

CARACT. — Liquide incolore, dont l'odeur rappelle celle des fleurs de jacinthe, de densité égale à 0,850 environ, inactif sur la lumière polarisée, passant à la distillation entre 170° et 220°.

C'est un mélange complexe, contenant surtout du terpinol inactif et, en beaucoup moindre proportion, de l'eucalyptol ainsi que du terpilène inactif.

TOPIQUE SULFORICINÉ.

Improprement : SULFORICINATE DE SOUDE.

Linimentum sulforicinatum.

Huile de ricin.	1000 grammes.
Acide sulfurique officinal.	250 grammes.

Versez l'huile de ricin dans un grand vase en verre, muni d'un robinet à sa partie inférieure, et plongé dans un récipient rempli d'eau froide. Lorsque l'huile de ricin est bien refroidie, ajoutez lentement l'acide sulfurique, par petites quantités, et en agitant avec soin entre chaque affusion, de manière à éviter une élévation notable de température. Après 12 heures de repos en lieu frais, ajoutez au mélange 1500 grammes d'eau; agitez avec soin et laissez reposer. Au moyen du robinet, séparez ensuite du produit qui surnage la couche aqueuse réunie au fond du vase, puis lavez ce produit, à plusieurs reprises, avec un litre et demi d'un soluté aqueux de sel marin à 10 pour 100, *préalablement chauffé entre 60° et 70°*. Après chaque lavage

laissez reposer, puis séparez la couche aqueuse au moyen du robinet.

Lorsque ces lavages, qui ont pour but d'enlever l'excès d'acide sulfurique, sont terminés, neutralisez *en partie*, par de la lessive de soude étendue, le produit acide qui s'est formé. On doit faire cette opération avec précaution, et conserver au mélange une réaction *très faiblement acide au tournesol*. On obtient ainsi le topique sulforiciné.

Laissez reposer le produit pendant quelques jours et filtrez-le au papier après avoir soutiré la couche d'eau qui s'est séparée. Le liquide filtré est encore troublé par de l'eau; il est nécessaire de le dessécher. Pour cela mélangez-le avec 30 grammes de *carbonate de potasse pur et sec* réduit en poudre : brassez très vivement et à plusieurs reprises. Après repos, filtrez de nouveau au papier et recueillez dans un flacon *bien sec* le topique sulforiciné qui est *limpide* et *doit rester tel*.

V

VASELINE BORIQUÉE.

Vaselina cum acido borico.

Acide borique très finement pulvérisé.	1 gramme.
Vaseline.	9 grammes.

Mélangez avec soin au mortier.

VASELINE AU CHLORURE MERCURIQUE.

VASELINE AU SUBLIMÉ CORROSIF.

Vaselina cum chlorureto hydrargyrico.

Vaseline. 100 grammes.
Chlorure mercurique très finement pulvérisé. 0 gr. 10 centigr.

Mélangez intimement le chlorure mercurique avec la quantité de vaseline prescrite.

Le vase qui renferme le produit doit porter l'étiquette rouge réglementaire et en outre l'étiquette suivante :

VASELINE AU SUBLIMÉ CORROSIF

à un millième.

Très toxique.

VIN DE NOIX DE KOLA.

Vinum de Cola acuminata.

Préparez ce vin comme celui de Scille (*Codex*, page 626).

SUPPLEMENT A LA QUATRIÈME PARTIE

PHARMACIE VÉTÉRINAIRE

SUPPLÉMENT A LA QUATRIÈME PARTIE

PHARMACIE VÉTÉRINAIRE

COLLODION IODOFORMÉ.

Voyez Supplément au Codex, page 69.

GLYCÉRÉ D'AMIDON.

Voyez Codex, page 435.

GLYCÉRINE PHÉNIQUÉE.

Phénol	5 grammes.
Glycérine	100 grammes.

Dissolvez et filtrez.

GLYCÉRINE SATURNÉE.

Extrait de Saturne	10 grammes.
Glycérine	20 grammes.

Mélangez.

SOLUTÉ DE LACTOPHOSPHATE DE CHAUX.

Voyez Codex, page 234.

LOTION AU SULFATE DE NICOTINE CONTRE LA GALE DES MOUTONS.

Sulfate de nicotine. 100 grammes.

Infusé de feuilles de nicotiane à 10 pour 100. 1000 grammes.

Faites dissoudre le sulfate de nicotine dans l'infusé et filtrez.

Très toxique.

N.-B. — Cette lotion doit être étendue de 80 fois son poids d'eau lorsqu'elle sert pour baigner les moutons, et de 50 fois seulement si elle doit être employée en frictions locales.

POMMADE NAPHTOLÉE.

Naphtol β 10 grammes.

Axonge ou vaseline. 100 grammes.

Pulvérisez le naphtol en le dissolvant dans de l'éther et, après évaporation de ce dissolvant, incorporez le naphtol à l'excipient.

POUDRE ASTRINGENTE DE KNAUP.

Sulfate de fer..	500 grammes.
Alun de potasse	500 grammes.
Chlorhydrate d'ammoniaque	50 grammes.
Sulfate de zinc.	50 grammes.
Oxyde de cuivre finement pulvérisé.. . . .	50 grammes.

Faites fondre à une douce chaleur tous les sels dans une bassine; incorporez l'oxyde de cuivre et coulez sur une plaque de tôle. Après refroidissement réduisez en poudre fine.

POUDRE CONTRE LA DIARRHÉE DES VEAUX.

Tannin.	5 grammes.
Acide salicylique.	5 grammes.

Mélangez.

TEINTURE CONTRE L'ANÉMIE VERMINEUSE.

Teinture de fougère mâle.	25 grammes.
Extrait de fougère mâle.	5 grammes.

Mélangez.

VASELINE PHÉNIQUÉE.

Phénol	5 grammes.
Vaseline.	100 grammes.

Mélangez.

INDEX ALPHABETICUS

Acetanilidum	19	soluta	92
Analgesina	25		
Benzoas (sub-) bismuthicus	25	Elixir cum creosota	74
Benzoas naphhtolicus	25	Ergotinina cristallisata	37
Bi-oxydum hydrogenii aqua-		Eucalyptolum	39
dilutum	95	Extractum cascaræ sagradæ	74
Bromhydras cafeineus	27	— evonymi atro-purpurei	75
— homatropineus	27	— hamamelis virginicæ	75
Bromuretum stronticum	28	— hydrastis canadensis	75
		— colæ acuminatæ	75
		— strophanti Kombé	75
Cafeina aqua soluta	89-90		
Cantharidas potassicus	29	Gaiacolum	41
Carbonas stronticus	30	Gallas (sub) bismuthicus	42
Charta cum chlorureto hy-		Granula cum aconitina cris-	
drargyrico et sodico	84	tallisata	81
Chlorhydras cafeineus	31	Granula cum aconitina ni-	
— cocaineus	31	trata cristallisata	81
— — aqua solutus	90	— digitalina cristallisata	81
— quinicus	33	— strophantina	81
— — aqua solutus	91	Gutta-percha chloroformo so-	
— (sub) — —	91	luta	92
Cocaina	34		
Collodion cum iodoformo	69 101	Homatropina	43
		Hydrastina	43
Diastasa	72	Hydrastinina	45
Diiododithymolus	35		
Digitalina cristallisata aqua		Lactas stronticus	47
		Lineamenta medicamentosa	76

Lineamentum cum acido boricò	77	Quassina cristallisata.	54
— cum chlorureto hydrargyrico	80	Resorcina.	55
— cum iodoformo	78	Saccharina	22
— phenolicum.	79	Salicylas analgesinicus	56
— cum salicylato phenolico	80	— (sub) bismuthicus.	57
Linimentum sulfuricinatum.	95	— cresolicus	57
Mentholum	48	— eseranicus	58
Methylacetanilidum	48	— naphtholicus β	59
Naphtolum α	50	— phenolicus	60
— β	51	Strophantina	61
Oleum e jecore morrhuæ cum creosota	82	Sulfas sparteineus	62
Oxydum bismuthicum	52	Syrupus cum narceina	89
Pancreatina.	82	Terpina	63
Paraldehyda.	53	Terpinolum.	94
Peptona	85	Tinctura cascaræ sagradæ.	94
Phenol sulfuricinatum	86	— colæ acuminatæ.	94
Pilulæ cum creosota	86	— hamamelis virginicæ.	94
Pulvis aconitini diluta.	87	— hydrastis canadensis.	94
— — nitrati.	87	— Martis	93
— cascaræ sagradæ.	87	— strophanti Kombé	94
— cum chlorureto hydrargyrico et acido tartrico.	88	Trionalis.	65
— digitalinæ diluta.	87	Vaselina cum acido borico.	96
— strophantinæ	87	— cum chlorureto hydrargyrico	97
		Vinum de cola acuminata.	97
		Xyla medicamentosa	70
		Xylum preparatum.	69

TABLE ALPHABÉTIQUE

DES MATIÈRES

ACÉTANILIDE	49	BROMURE de strontium . . .	28
ACÉTONE-diéthylsulfone . . .	20	—	
ACÉT-phénétidine	21	CAFÉINE	29
ACIDE anhydro - orthosulfa-		CAJEPUTOL	39
mide-benzoïque	22	CAMPBRE de menthe	48
— anhydro - orthosulfa-		CANTHARIDATE de potasse . .	29
mine-benzoïque	22	CARBONATE de strontiane . . .	30
— borique	23	CHLORHYDRATE de caféine . .	31
AMIDE acétique de l'amido-		— de cocaïne	31
phénétol	21	— neutre de quinine . . .	33
ANALGÉSINE	23	CINÉOL	39
ANTIFÉBRIN (marque déposée)	49	COCAÏNE	34
ANTIFÉBRINE	49	COLLODION iodoformé . . . 69	101
ANTIPIRYNE (marque déposée)	23	COTON hydrophyle	69
ARISTOL (marque déposée).	35	COTONS médicamenteux . . .	70
		CRÉOSOTE du goudron de bois.	71
BENZOATE de bismuth	25	— sulfuricinée	86
— basique de bismuth . . .	23	CRÉSALOL	57
— de naphtol β	25		
— de naphtyle	25	DERMATOL (marque déposée)	42
BENZONAPHTOL (marque dépo-		DIASTASE	72
sée).	25	DIHYDRATE de térébenthène .	63
BÉTOL	59	DIÉTHYLSULFONE - diméthylmé-	
BROMHYDRATE de caféine . . .	27	thane	20
— d'homatropine	27	DIÉTHYLSULFONE - méthyléthyl-	
— de phényl-glycolyl-		méthane	65
tropéine	27	DIODODITHYMOL	35

DIMÉTHYLOXYQUINIZINE	23	HUILE de foie de morue créosotée	82
DIMÉTHYLPHÉNYLPYRAZOLONE	23	HYDRASTINE	43
DITHYMOL biiodé	35	HYDRASTININE	45
ÉLALDÉHYDE	53	HYDRATE de terpilène	63
ÉLIXIR créosoté	74	Iodure de sodium	46
ERGOTININE cristallisée	37	ISONAPHTOL	51
EUCALYPTOL	39	LACTATE de strontiane	47
ÉVONYMINE brune	75	LOTION au sulfate de nicotine	102
EXALGINE (marque déposée)	48	MENTHOL	48
EXTRAITS hydroalcooliques de		MÉTADIOXYBENZOL	55
cascara sagrada	74	MÉTHYLACÉTANILIDE	48
— d'evonymus	75	MÉTHYLORTHODIOXYBENZOL	41
— d'hamamelis		MÉTHYLPYROCATÉCHINE	41
virginica	75		
— d'hydrastis canadensis	75	NAPHTOL α	50
— de noix de kola	75	— β	51
— de strophantus Kombé	75	NAPHTYLOL α	50
		— β	51
FUMIGATION de chlore	76	NOTIONS PRÉLIMINAIRES	1
GAIACOL	41	OXYDE de bismuth hydraté	52
GALLATE basique de bismuth	42	PANCRÉATINE	82
GAZES médicamenteuses	76	PAPIER au chlorure mercurique et au chlorure de sodium	84
GAZE boriquée	77	— au sublimé corrosif et au chlorure de sodium	84
— iodoformée	78	PARAACETPHÉNÉTIDINE (marque déposée)	21
— phéniquée	79	PARA-acétophénétidine	21
— ausalicylatedephénol	80	PARACRÉSALOL	57
— au sublimé	80	PARALDÉHYDE	53
GLYCÉRÉ d'amidon	101	PEPTONE médicinale	85
GLYCÉRINE phéniquée	101	PHÉNACÉTINE (marque déposée)	21
— saturnée	101	PHÉNOL sulfuriciné	86
GRANULES d'aconitine cristallisée	81		
— de digitaline	81		
— de nitrate d'aconitine	81		
— de strophantine	81		
HOMATROPINE	43		

TABLE DES MATIÈRES.

109

PHÉNYLDIMÉTHYLPYRAZOLONE . . .	23	SALICYLATE de phényle.	60
PILULES de créosote	86	— de soude.	60
POMMADE naphtolée.	102	SALOL (marque déposée) . .	60
POUDRE astringente de Knaup. . .	103	SIROP de narcéine.	89
POUDRE d'aconitine au cen- tième.	87	SOLUTÉ de bioxyde d'hydro- gène.	93
— contre la diarrhée des veaux	103	— de caféine.	89-90
— de cascara sagrada.	87	— de chlorhydrate de cocaïne.	90
— digitaline au centième.	87	— basique de quinine.	91
— de nitrate d'aconitine au centième	87	— neutre —	91
— de strophantine au cen- tième	87	— chloroformique de gut- ta percha.	92
— de chlorure mercu- rique et d'acide tar- trique	88	— de lactophosphate de chaux	102
POUDRE de sublimé et acide tartrique.	88	— officinal de digitaline cristallisée	92
POUDRE OFFICINALE d'aconitine cristallisée	87	— officinal d'eau oxygé- née	93
— — de digitaline cris- tallisée.	87	— de tartrate ferrico-po- tassique	93
— — de nitrate d'aco- nitine cristallisée	87	STROPHANTINE.	61
— — de strophantine.	87	SUBSTANCES tirées des végétaux qui sont employées en nature.	15
PRÉFACE.	v	SULFATE de spartéine	62
QUASSINE cristallisée.	54	SULFINIDE benzoïque.	22
RÉSORCINE.	55	SULFONAL (marque déposée)	20
RHUM créosoté	74	SULFORICINATE de soude (im- proprement)	95
SACCHARINE	22	Supplément à la 1 ^{re} partie.	13
SALICYLATE d'analgésine.	56	— 2 ^e partie.	17
— basique de bismuth.	57	— 3 ^e partie.	67
— de crésol.	57	— 4 ^e partie.	99
— de crésylol	57	TABLES des densités des mé- langes d'eau et d'alcool.	4
— d'ésérine	58	TEINTURE de cascara sagrada.	94
— de naphtol β	59	— contre l'anémie vermi- neuse	103
— de phénol.	60	— d'hamamelis virginica	94
— — sulforiciné	86	— d'hydrastis canadensis	94

TEINTURE de mars tartarisée .	93	TRIONAL.	65
— de noix de kola. . .	94		
— de strophantus Kombé. .	94	VASELINE boriquée	96
TERPANE	59	— phéniquée	103
TERPINE	63	— au chlorure mercu-	
TERPINOL	94	rique	97
TOPIQUE sulforiciné.	95	— au sublimé corrosif .	97
TRAUMATICINE.	92	VIN de noix de Kola.	97

28 428. — Imp. générale Lahure, 9, rue de Fleurus, à Paris.
